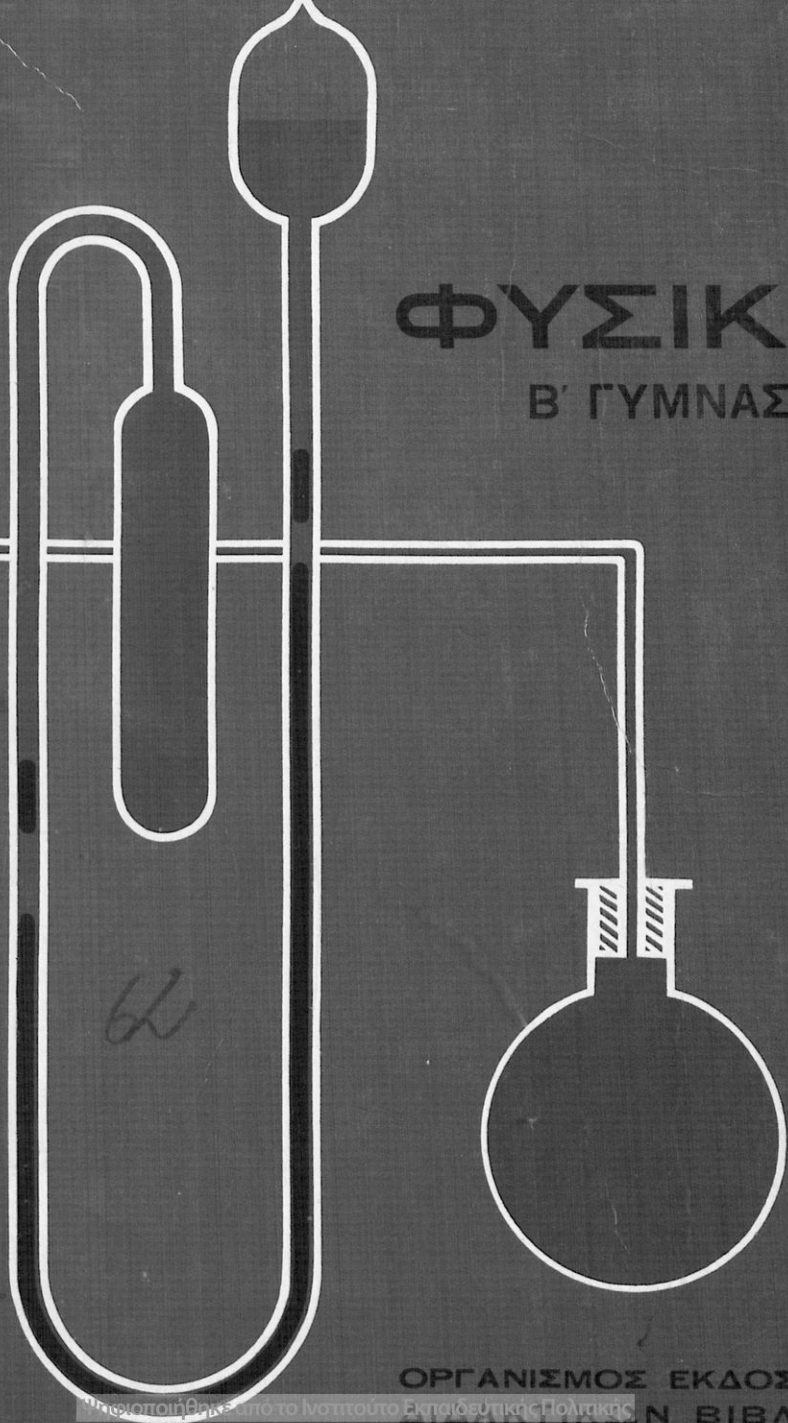


ΦΥΣΙΚΗ

Β' ΓΥΜΝΑΣΙΟ



ΟΡΓΑΝΙΣΜΟΣ ΕΚΔΟΣΕΩΝ
ΕΠΙΧΕΙΡΗΣΙΑΚΑ ΚΕΝΤΡΑ ΒΙΒΛΙΩΝ

Επιχειρηματολογία από το Ινστιτούτο Εκπαιδευτικής Πολιτικής

E

2

φ 22

Goodier (A.)

ΦΥΣΙΚΗ

ΗΚΙΖΥΦ

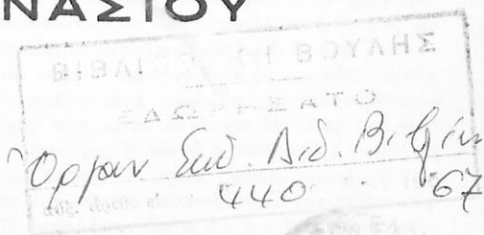
Ε 2 Φ 81

Godier (A.)

ΦΥΣΙΚΗ

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

Β' ΓΥΜΝΑΣΙΟΥ



ΟΡΓΑΝΙΣΜΟΣ ΕΚΔΟΣΕΩΣ ΔΙΔΑΚΤΙΚΩΝ ΒΙΒΛΙΩΝ
ΑΘΗΝΑΙ 1966



002
ΥΠΕ
ΕΤΕΡ
1091

ΦΥΣΙΚΑ ΣΩΜΑΤΑ. ΜΕΤΡΗΣΕΙΣ ΦΥΣΙΚΩΝ ΜΕΓΕΘΩΝ

ΣΚΟΠΟΣ ΤΗΣ ΦΥΣΙΚΗΣ

Η Φυσική είναι μιά από τις αρχαιότερες επιστήμες του κόσμου. Ο Αριστοτέλης (384-322 π. Χ.) έχρησιμοποίησε για πρώτη φορά τον όρο Φυσική. Ο όρος Φυσική, καθώς και η λέξη το δείχνει, σημαίνει σπουδή της Φύσεως.

Στη Φυσική κάθε αντικείμενο που βλέπουμε ή γενικά αντιλαμβανόμαστε με τις αισθήσεις μας το ονομάζουμε *φυσικό σώμα* ή απλώς *σώμα*. Π.χ. το βιβλίο, η πέτρα, το νερό, ο αέρας, το χρώμα κτλ. είναι φυσικά σώματα.

Η ουσία, από την οποία αποτελούνται τα σώματα, ονομάζεται *ύλη*. Το σίδηρο, το νερό, ο αέρας είναι διάφορες μορφές ύλης. Τα σώματα διακρίνονται το ένα από το άλλο όχι μόνο από το είδος, αλλά και από την ποσότητα της ύλης, που τα αποτελεί. Έτσι π.χ. το ψαλίδι περιέχει περισσότερη ποσότητα ύλης από τη βελόνα, και το νόμισμα των δύο δραχμών περισσότερη από της μιάς δραχμής.

Όλες οι μεταβολές που παρατηρούμε στη Φύση λέγονται *φυσικά φαινόμενα*. Αν αφήσωμε εκτεθειμένο σε θερμό μέρος ένα κομμάτι πάγου, θα παρατηρήσωμε ότι θα λιώση· το νερό που ζεσταίνουμε σε μιά χύτρα βράζει και μεταβάλλεται σε ατμό· η πέτρα, που αφήνωμε από ψηλά πέφτει στη γη· το ηλεκτρικό ρεύμα θερμαίνει το σύρμα, από το οποίο περνά και μπορεί να το κάνη να λευκοπυρωθῆ, όπως π.χ. στην ηλεκτρική λάμπα.

Το λιώσιμο του πάγου, ο βρασμός του νερού, η πτώση της πέτρας, η θέρμανση του σύρματος, ο άνεμος, η άστραπη κτλ. είναι όλα φυσικά φαινόμενα.

Για να μελετήσωμε ένα φυσικό φαινόμενο, πρέπει στην αρχή να το εξετάσωμε με προσοχή ή όπως λέμε να το παρατηρήσωμε. Π.χ. για να μελετήσωμε το φαινόμενο της πτώσεως των σωμάτων, δεν αρκεί μόνο μιά φορά να δοῦμε πώς πέφτει ένα σώμα. Πρέπει να μάθωμε, αν υπάρχει διαφορά στην πτώση ενός βαριού και ενός ελαφρού σώματος ή αν έχη σημασία το μέγεθος του σώματος ή το ύψος από το οποίο πέφτει το σώμα. Για όλα αυτά μπορούμε να βεβαιωθούμε, αν παρατηρήσωμε διάφορες περιπτώσεις πτώσεως σωμάτων. Αντί όμως να περιμένωμε να πέση ένα σώμα, για να κάνωμε τις παρατηρήσεις μας, μπορούμε να πάρωμε ἑμείς διάφορα σώματα και να τα αφήσωμε να πέσουν, δηλαδή να προκαλέσωμε οί ίδιοι το φαινόμενο της πτώσεως. Όταν ἑμείς προκαλοῦμε ένα φαινόμενο και το παρατηρούμε, τότε κάνωμε ένα *πείραμα*. Με το πείραμα θέτωμε διάφορες ἐρωτήσεις στη φύση και από τα αποτελέσματα του πειράματος παίρνωμε τις ἀπαντήσεις.

Στη Φυσική όμως δεν αρκεί μόνο να παρατηρήσωμε πώς ἐξελίσσονται τα διάφορα φαινόμενα, αλλά και να τα ἐξηγήσωμε. Για να ἐπιτύχωμε το σκοπό μας, είναι ἀπαραίτητο να ἐκτελέσωμε διάφορες *μετρήσεις*. Στην πτώση των σωμάτων π.χ. πρέπει να μετρήσωμε το ύψος, από το οποίο πέφτει το σώμα, την ταχύτητα και το χρόνο της πτώσεώς του. Το μήκος, η ἐπιφάνεια, ο ὄγκος, η ταχύτητα, ο χρόνος κτλ. είναι *φυσικά μεγέθη*.

Ένα φυσικό μέγεθος *μπορεῖ πάντοτε να μετρηθῆ*. Μέτρηση ενός φυσικοῦ μεγέθους είναι ἡ σύγκρισή του με ἕνα ὁμοειδὲς μέγεθος, που το παίρνωμε για μονάδα. Για κάθε φυσικό μέγεθος ἔχει ὀριστῆ και μιά μονάδα μετρήσεως. Οί μονάδες αυτές είναι αὐθαίρετες και γι' αὐτό στα διάφορα κράτη για το ἴδιο μέγεθος ὑπῆρχαν και ἰδιαίτερες μονάδες. Τοῦτο όμως δημιουργοῦσε μεγάλες δυσκολίες στους ὑπολογισμούς και στους τύπους, γιατί ἡ Φυσική είναι μιά παγκόσμια ἐπιστήμη και ἔπρεπε τα σύμβολα και οί μονάδες να είναι διεθνείς. Για το λόγο αὐτό ἐπροτάθησαν τα συστήματα μονάδων.

Σημειώσεις σχετικές με το σύστημα μονάδων.

Σύστημα μονάδων είναι σύνολο μονάδων, που ἐπιλέγονται με τρόπο, ὥστε να ἀπλοποιούν τους τύπους της Φυσικῆς και να διευκολύνεται ἡ χρήση τους.

Το σύνολο αυτό περιλαμβάνει :

α) Μονάδες οι οποίες έχουν **έπιλεγη αūdαιρέτα** (π.χ. τὸ ἑκατοστόμετρο, τὸ γραμμάριο καὶ τὸ δευτερόλεπτο)· οἱ μονάδες αὐτὲς λέγονται **θεμελιώδεις**.

β) Μονάδες **παράγωγες** πὺ καθορίζονται ἀπὸ τὶς θεμελιώδεις.

Στὸ σύστημα π.χ. *ἑκατοστόμετρο, γραμμάριο, δευτερόλεπτο*, πὺ λέγεται σύστημα **C.G.S.** ἡ **μονάδα τῆς ταχύτητας** καθορίζεται ἀπὸ τὸ ἑκατοστόμετρο καὶ τὸ δευτερόλεπτο, καὶ εἶναι τὸ ἑκατοστόμετρο κατὰ δευτερόλεπτο· ἡ **μονάδα τῆς ἐπιταχύνσεως** καθορίζεται ἀπὸ τὴν μονάδα τῆς ταχύτητας καὶ τὸ δευτερόλεπτο, καὶ ἡ **μονάδα βάρους** ἀπὸ τὸ γινόμενο τῆς μονάδας τῆς ἐπιταχύνσεως ἐπὶ τὴν μονάδα τῆς μάζας.

Εἶναι ἀπαραίτητο οἱ **θεμελιώδεις μονάδες** νὰ καθοριστοῦν μὲ μεγάλη ἀκρίβεια. Τὸ μέτρο (καὶ τὸ ἑκατοστόμετρο), τὸ χιλιόγραμμα (καὶ τὸ γραμμάριο) καὶ τὸ δευτερόλεπτο ἐκπληρώνουν ἀκριβῶς αὐτὴν τὴν ἀπαιτήτηση.

Τὸ μέτρο εἶναι ἡ ἀπόσταση, στὴ θερμοκρασία τῶν 0° C, μεταξὺ δύο γραμμῶν, πὺ εἶναι χαραγμένες σὲ ἕναν πρότυπο κανόνα κατασκευασμένο ἀπὸ ἱρίδιο καὶ πλατίνη, ὁ ὁποῖος θρῖσκεται φυλαγμένος στὸ Διεθνὲς Γραφεῖο Μῆτρων καὶ Σταθμῶν στὶς Σέβρες (Γαλλία).

Τὸ **χιλιόγραμμα** εἶναι ἡ μάζα ἐνὸς προτύπου κυλίνδρου ἀπὸ ἱρίδιο καὶ πλατίνη, πὺ θρῖσκεται φυλαγμένος στὸ ἴδιο Διεθνὲς Γραφεῖο.

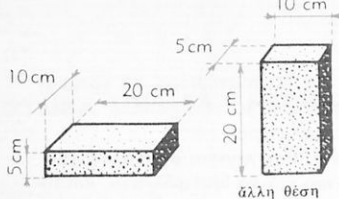
Τὸ **γραμμάριο** εἶναι τὸ χιλιοστὸ τῆς μάζας τοῦ προτύπου χιλιογράμμου. Τέλος γιὰ τὴν μέτρηση τοῦ χρόνου ἔχομε τὸ **δευτερόλεπτο**, πὺ εἶναι χρονικὸ διάστημα ἴσο μὲ τὸ $\frac{1}{86400}$ τῆς μέσης ἡλιακῆς ἡμέρας.

Ἐνάλογα μὲ τὶς θεμελιώδεις μονάδες πὺ θὰ ὀρίσωμε, δημιουργοῦμε καὶ διάφορα συστήματα μονάδων. Τὰ κυριότερα ἐκτὸς ἀπὸ τὸ C.G.S. εἶναι :

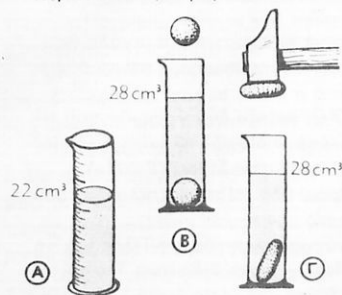
Τὸ σύστημα **M.T.S.**, πὺ χρησιμοποιεῖται στὶς βιομηχανικὲς ἐφαρμογὲς καὶ ἔχει γιὰ θεμελιώδεις μονάδες τὸ μέτρο, τὸν τόνο καὶ τὸ δευτερόλεπτο.

Τὸ σύστημα **M.K.S.A.** μὲ θεμελιώδεις μονάδες τὸ μέτρο, τὸ χιλιόγραμμα, τὸ δευτερόλεπτο καὶ τὸ ἀμπέρ. Τὸ σύστημα αὐτὸ λέγεται ἐπίσης καὶ σύστημα **G Giorgi**, ἀπὸ τὸ ὄνομα τοῦ καθηγητῆ πὺ τὸ πρότεινε.

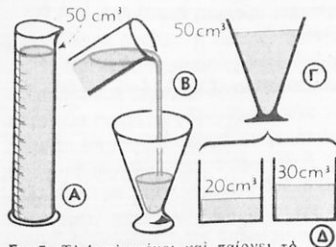
ΣΤΕΡΕΑ - ΥΓΡΑ - ΑΕΡΙΑ



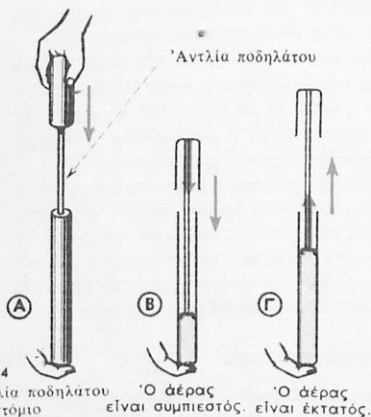
Σχ. 1: Το σχήμα και ο όγκος του τούβλου είναι αμετάβλητα.



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



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



Σχ. 4: Η αντλία ποδηλάτου στο στόμιο της αντλίας.

1 Παράτηρηση. "Αν πάρουμε ένα τούβλο (σχ. 1), θα παρατηρήσουμε, ότι το σχήμα και οι διαστάσεις του δεν μεταβάλλονται, όπως και αν το τοποθετήσωμε. 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 χτυπήσωμε τη σφαίρα με ένα σφυρί, ή την κομματιάσωμε, θα μεταβληθῆ βέβαια το σχήμα της, αλλά ο όγκος της θα μείνῃ ὁ ἴδιος.

"Επίσης μπορούμε να λυγίσωμε μία σιδερένια ράβδο, να σπάσωμε ἕνα τούβλο, να λιώσωμε ἕνα φύλλο από κασίτερο, να διαλύσωμε ζάχαρη μέσα στο νερό ή και να ἐπιμηκύνωμε ἕνα μεταλλικό ἔλασμα θερμαίνοντάς το.

● Ἐνα στερεό σώμα δὲν ἀλλάζει σχῆμα παρά με μίαν *ἀνάλογη προσπάθεια*, ἢ με τὴν ἐπίδραση τῆς θερμότητος, ἢ ἂν τὸ διαλύσωμε.

Συμπέρασμα. Τὸ κάθε στερεό σώμα ἔχει ἕνα ἰδιαιτερο σχῆμα καὶ ὄγκο ἀμετάβλητο.

2 Χύνωμε νερὸ σὲ ἕναν ὄγκομετρικὸ κύλινδρο καὶ σημειώνωμε τὸν ὄγκο του (σχ. 3).

"Αδειάζωμε τὸ νερὸ ἀπὸ τὸν κύλινδρο σὲ ἕνα ὄγκομετρικὸ κωνικὸ ποτήρι καὶ ἔπειτα σὲ δύο βαθμολογημένα δοχεῖα.

Παρατηροῦμε ὅτι τὸ νερὸ παίρνει τὸ σχῆμα τοῦ ἑσωτερικοῦ τῶν δοχείων χωρὶς καμιά ἰδιαιτέρη προσπάθεια, ἐνὸς ὁ ὄγκος του μένει ὁ ἴδιος.

Συμπέρασμα. Ἐνα ὑγρὸ δὲν ἔχει ἰδιαιτερο σχῆμα, ἀλλὰ παίρνει τὸ σχῆμα τοῦ δοχείου ποὺ τὸ περιέχει, καὶ ὁ ὄγκος του μένει ἀμετάβλητος.

3 Σύρωμε πρὸς τὰ ἔξω τὸ ἔμβολο μίας ἀντλίας ποδηλάτου, καὶ ἀφοῦ βάλωμε τὸ στόμιό της μέσα στὸ νερὸ ἑνὸς δοχείου, πιέζωμε τὸ ἔμβολο πρὸς τὰ μέσα. Οἱ φυσαλίδες ποὺ βγαίνουν ἀπὸ τὸ στόμιό προέρχονται ἀπὸ τὸν ἀέρα, ὁ ὁποῖος ὑπῆρχε μέσα στὸν κύλινδρο τῆς ἀντλίας.

"Αν ἐπαναλάβωμε τὸ πείραμα, ἀφοῦ ὁμως κλείσωμε με τὸ δάχτυλό μας τὸ στόμιό, παρατηροῦμε ὅτι πρέπει νὰ καταβάλλωμε συνεχῶς μεγαλύτερη δύναμη,

όσο περισσότερο ώθοουμε τὸ ἔμβολο πρὸς τὰ μέσα, ὅσο δηλ. πιὸ μικρὸς γίνεται ὁ ὄγκος τοῦ ἀέρος (σχ. 4 Α καὶ Β) μέσα στὸν κύλινδρο τῆς ἀντλίας.

Μποροῦμε λοιπὸν νὰ περιορίσωμε τὸν ὄγκο μιᾶς ποσότητας ἀέρα. *Ὁ ἀέρας εἶναι συμπιεστός.*

● Ἄν ἀφήσωμε ἐλεύθερο τὸ ἔμβολο, θὰ κινηθῆ με ὀρμὴ πρὸς τὰ ἔξω καὶ ὁ ἀέρας μέσα στὸν κύλινδρο θὰ πάρῃ τὸν ἀρχικὸ του ὄγκο: *Ὁ ἀέρας εἶναι ἐλαστικός.* (σχ. 4 Γ).

● Ἄν ἀνοίξωμε ἕνα φιαλίδιο με αἰθέρα, θὰ καταλάβωμε ἀπὸ τὴν ὄσμῃ ὅτι ἕνα ἀέριο, δηλ. ὁ ἀτμὸς τοῦ αἰθέρα, ἔχει *διαχυθῆ* μέσα σὲ ὅλη τὴν τάξη.

Ὁ ἀτμὸς τοῦ αἰθέρα εἶναι *ἐκτατός.*

Τὸ πείραμα τοῦ σχήματος 5 δείχνει ὅτι ὁ ἀέρας εἶναι ἐκτατός.

Συμπέρασμα. *Τὰ διάφορα αἰερία (ἀέρας, ὀξυγόνο, ἄζωτο, ἄμμωνία, διοξειδίο τοῦ ἀνθρακα κτλ.) δὲν ἔχουν ἰδιαιτερο σχῆμα καὶ ὄγκο· εἶναι συμπιεστά, ἐλαστικά καὶ ἐκτατά.*

4 Ἐξήγηση τῶν ἰδιοτήτων τῶν στερεῶν, ὑγρῶν καὶ ἀερίων.

● Ἄν ἔχωμε ἕνα ποτήρι με ψιλὴ ἄμμο καὶ τὴν ἀδειάσωμε σὲ ἕνα ἄλλο ποτήρι, θὰ παρατηρήσωμε ὅτι ἡ ἄμμος *ρέει*. Ἄπὸ κάποια ἀπόσταση μάλιστα δὲ διακρίνομε τοὺς κόκκους καὶ ἔχομε τὴν ἐντύπωση ὅτι *ρέει* ἕνα ὑγρό.

Ἡ ἄμμος ἀποτελεῖται ἀπὸ πλῆθος μικρῶν κόκκων, ποὺ μποροῦν νὰ γλιστροῦν ὁ ἕνας πᾶνω στὸν ἄλλο.

● Τὸ νερό, ὅπως καὶ ὄλα τὰ ὑγρά, ἀποτελεῖται ἐπίσης ἀπὸ παρόμοια μικρὰ *σωματίδια*, τὰ ὁποῖα ὅμως εἶναι τόσο πολὺ μικρὰ (οἱ διαστάσεις τους εἶναι τῆς τάξεως τοῦ 0,0001 τοῦ χιλιοστομέτρου), ὥστε καὶ με τὸ ἰσχυρότερο μικροσκόπιο δὲν εἶναι δυνατὸ νὰ τὰ διακρίνωμε.

Τὰ σωματίδια αὐτὰ εἶναι τὰ *μόρια* τοῦ ὑγροῦ.

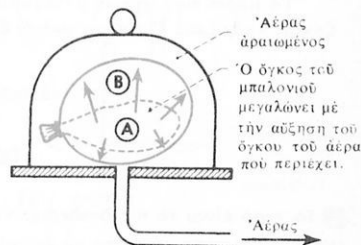
● Ἄν οἱ κόκκοι τῆς ἄμμου ἐνωθοῦν μεταξύ τους, θὰ ἀποτελέσουν ἕνα φαμίτη (ἀμμόλιθο)· *ἕνα στερεό.*

● Καὶ τὰ μόρια ὅμως ἐνὸς στερεοῦ δὲν εἶναι σταθερὰ ἐνωμένα τὸ ἕνα με τὸ ἄλλο, ἀλλὰ πάλλονται ταχύτατα γύρω ἀπὸ μιὰ μέση θέση, χωρὶς καὶ νὰ μποροῦν νὰ ἀπομακρυνθοῦν ἀπὸ αὐτήν, γιατί ἔλκονται μεταξύ τους με δυνάμεις, ποὺ λέγονται *δυνάμεις συνοχῆς*.

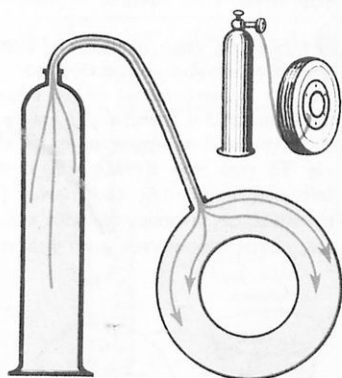
Οἱ δυνάμεις αὐτὲς εἶναι ποὺ δίνουν τὴ μεγαλύτερη ἢ μικρότερη *σκληρότητα* στὰ στερεὰ σώματα.

● Στὰ ὑγρά οἱ δυνάμεις συνοχῆς εἶναι μικρότερες, γιατί τὰ μόριά τους ἀπέχουν περισσότερο τὸ ἕνα ἀπὸ τὸ ἄλλο καὶ αὐτὸ τὰ κάνει νὰ μετατοπίζωνται πιὸ ἐλεύθερα.

● Στὰ αἰερία γιὰ τὸν ἴδιο λόγο οἱ δυνάμεις συνοχῆς εἶναι πολὺ πιὸ μικρὲς καὶ συνεπῶς τὰ μόριά τους μετατοπίζονται ἀκόμα πιὸ ἐλεύθερα. Ἔτσι ἐξηγεῖται γιατί τὰ αἰερία εἶναι ἐκτατά.



Σχ. 5: Ὁ ἀέρας εἶναι ἐκτατός.



Σχ. 6: Τὰ αἰερία παίρνουν τὸ σχῆμα καὶ τὸν ὄγκο τῶν δοχείων ποὺ τὰ περιέχουν.

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

1. Τα υλικά σώματα παρουσιάζονται σε τρεις καταστάσεις, τη στερεά, την υγρά 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 όλο το 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 άντοχότης 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 όλο το χώρο του δοχείου τους.

2^ο ΜΑΘΗΜΑ: Τα έτερογενή μείγματα.

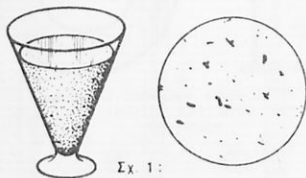
ΤΟ ΦΥΣΙΚΟ ΝΕΡΟ

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

- Η θάλασσα καλύπτει τα 3/4 περίπου της επιφάνειας της γης. Οι ώκεανοί περιέχουν περισσότερα από δύο δισεκατομμύρια κυβικά χιλιόμετρα άλμυρο νερό. Το μέσο βάθος τους είναι 3500 m.
- Οι ήπειροι διασχίζονται από πολυάριθμους ποταμούς. Το νερό τρέχει στις πλαγιές των βουνών με μορφή χειμάρρων και καταρρακτών. Πηγές αναβλύζουν από τη γη.
- Είναι ίδια αυτά τα νερά; Βέβαια όχι. Το νερό των θαλασσών είναι άλμυρο, 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 παρατηρήσω με το μικροσκόπιο μια σταγόνα αυτού του υγρού, θα ιδούμε κι' άλλα σωματίδια άορατα στο γυμνό μάτι.
'Από πού προέρχονται και τί είναι αυτά τα σωματίδια;
- Το νερό που ξεετάζουμε ήρθε σε έπαφή με τη γη. Παρέσυρε 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 αιωρούνται μέσα στο νερό και έχουμε έτσι ένα μείγμα νερού και άλλων σωμάτων (σχ. 1).



Σχ. 1:

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

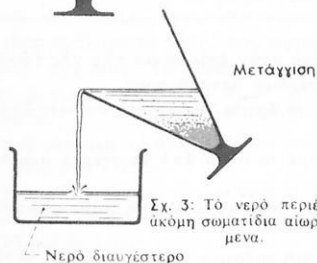
Το νερό του τέλματος κάτω από το μικροσκόπιο: Τα άφανα με το γυμνό μάτι πολύ μικρά στερεά σωματίδια εμφανίζονται.

Συμπέρασμα. Το φυσικό νερό μπορεί να περιέχει σε αιώση 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 αφήσωμε αυτό το νερό ακίνητο (σχ. 2), τα σωματίδια κατεβαίνουν και κατακαθίζουν στον πυθμένα του ποτηριού. Γρήγορα μπορούμε να παρατηρήσωμε ένα ίζημα (κατακάθι) σχηματισμένο από στρώ-

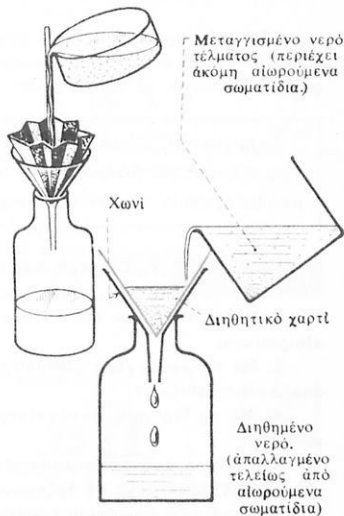


Σχ. 2: Τα αιωρούμενα σωματίδια κατακάθονται στον πυθμένα του δοχείου.



Σχ. 3: Το νερό περιέχει ακόμη σωματίδια αιωρούμενα.

Νερό διαυγέστερο



Σχ. 4: Διήθηση

ματα το ένα πάνω στ' άλλο. Χύνουμε με προφύλαξη το υγρό μέρος μέσα σε ένα άλλο ποτήρι, κάνουμε δηλ. μία **μετάγγιση** (σχ. 3).

● Το μεταγγισμένο νερό δεν είναι καθαρό, γιατί με γυμνό μάτι βλέπουμε ακόμη αιωρούμενα σωματίδια, πολύ λιγότερα όμως από όσα βλέπαμε προηγουμένως.

● Αν παρατηρήσω με το μικροσκόπιο μία σταγόνα αυτού του υγρού, θα ιδούμε πολλές αιωρούμενες ουσίες.

4 Πώς δα χωρίσωμε ολοκληρωτικά το υγρό από τις αιωρούμενες ουσίες.

● **Φιλτράρω** το υγρό μέσα από ένα πορώδες σώμα, του οποίου οι πόροι να είναι πολύ μικροί, για να εμποδίζουν το πέρασμα των αιωρουμένων σωματιδίων.

Το φίλτρο που χρησιμοποιούμε είναι κατασκευασμένο από χαρτί, που μοιάζει με στυπόχαρτο και λέγεται διηθητικό χαρτί.

● Χύνουμε σιγά σιγά το υγρό στο διηθητικό αυτό χαρτί (φίλτρο) και το υγρό πέφτει μέσα στο δοχείο σταγόνα σταγόνα (σχ. 4).

● Με γυμνό μάτι δεν βλέπουμε πιά κανένα αιωρούμενο σωματίδιο μέσα σ' αυτό το υγρό. Κάνουμε μία **διήθηση**.

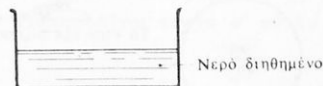
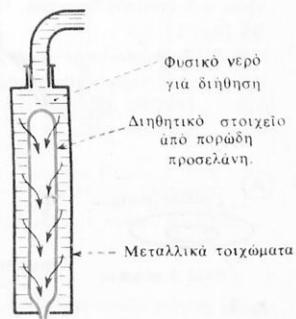
5 Το νερό που προορίζεται για κατανάλωση στις πόλεις προέρχεται γενικά από ποταμούς.

Αυτό το νερό δεν είναι καθόλου διαυγές. Πριν δοθῆ για κατανάλωση, φιλτράρεται σε δεξαμενές ειδικά κατασκευασμένες, που λέγονται **δεξαμενές διηθήσεως** (σχ. 5) (διυλιστήρια).

● Με το φίλτρο Chamberland μπορούμε να πάρωμε διαυγές νερό και όταν δεν ἔχωμε δεξαμενές διηθήσεως (σχ. 6).



Σχ. 5: Τομή διυλιστηρίου (δεξαμενής διηθήσεως)



Σχ. 6: Φίλτρο Chamberland.

● Οί πηγές τροφοδοτούνται συχνά από νερά, που πέρασαν προηγουμένως από στρώματα άμμου, τα όποια είναι περίφημα φυσικά φίλτρα. Έτσι το νερό μπορεί να διηθηθή 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 τη διήθηση, όπου ένα πορώδες σώμα συγκρατεί τα στερεά σωματίδια τα όποια αιωρούνται, πετυχαίνουμε νερό έντελως διανηγές.

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

1. Τα νερά που είναι σκορπισμένα στην επιφάνεια της γης (ώκεανοί, πηγές, νερά βροχής κτλ.), διαφέρουν μεταξύ τους.
2. Τα περισσότερα είναι ετερογενή μείγματα, τα όποια περιέχουν στερεές ύλες, που αιωρούνται.
3. Με τη μετάγγιση μπορούμε να διαχωρίσωμε το υγρό από τα στερεά σώματα, τα όποια κατακαθίζουν.
4. Με τη διήθηση πετυχαίνουμε νερό διαηγές άπαλλαγμένο από κάθε αιωρούμενη ούσια.
5. Το νερό, που χρησιμοποιείται στις πόλεις για πύσιμο, είναι συνήθως νερό ποταμού φιλτραρισμένο σε δεξαμενές, που λέγονται δεξαμενές διηθήσεως.
Το νερό των πηγών φιλτράρεται φυσικά, όταν περνά από στρώματα με άμμο.

3^ο ΜΑΘΗΜΑ: "Ένα καθαρό σώμα.

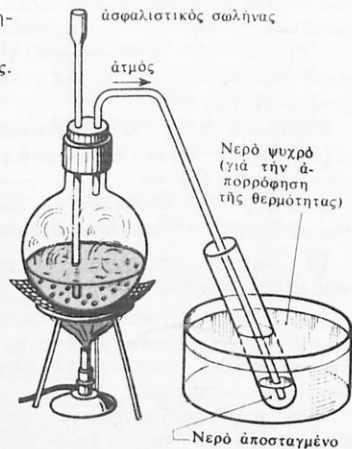
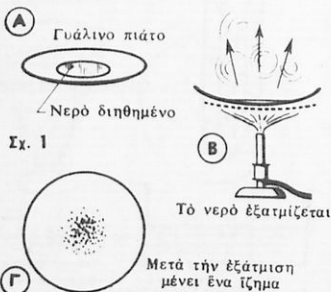
ΤΟ ΑΠΟΣΤΑΓΜΕΝΟ ΝΕΡΟ

1 Το διηθημένο νερό δέν είναι καθαρό.

● Σε ένα γυάλινο πιάτο έντελως διαφανές ρίχνουμε διηθημένο νερό και το θερμαίνουμε έλαφρά, ως δτου ξεατμιστή.

● Αν κοιτάξωμε τώρα το πιάτο, θα ίδουμε ότι δέν είναι πιά έντελως διαφανές. Περιέχει ένα υπόλευκο ίζημα (σχ. 1).

● Το διηθημένο νερό περιέχει λοιπόν και ξένες ούσιες. Δέν είναι έντελως καθαρό νερό.



2 Άποσταξη.

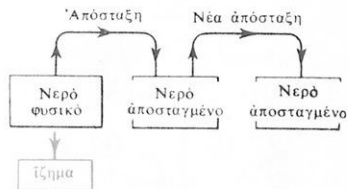
● Βράζουμε νερό που προήλθε από διήθηση και μαζεύουμε σ' ένα δοκιμαστικό σωλήνα το νερό που προέρχεται από τη συμπύκνωση του ατμού του (σχ. 2).

Το νερό αυτό είναι **άποσταγμένο**.

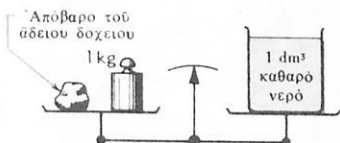
● Θερμαίνουμε τη σφαιρική φιάλη ως την πλήρη εξαερίωση του νερού. Μένει τότε κάποιο ίζημα, το οποίο είναι ανάλογο με εκείνο, που σχηματίζεται στα έσωτερικά τοιχώματα των βραστήρων, και αποτελείται από διαλυμένα στο νερό ύλικά, τα οποία ονομάζουμε άλατα.

● Αν διηθήσουμε το άποσταγμένο νερό, κανένα ίζημα δεν μένει στο φίλτρο.

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



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



Σχ. 4: 1 dm³ καθαρό νερό ζυγίζει 1 kg

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

3 Θα ιδούμε (36° μάθημα) ότι ένα λίτρο άποσταγμένο νερό, έχει το πίο 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 μιá φυσική σταθερά (1).

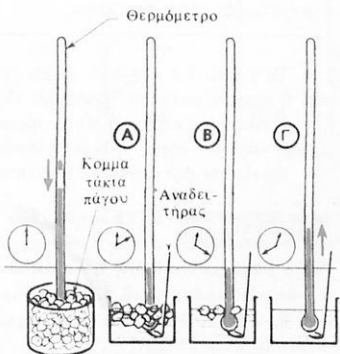
4 Μεταβολή καταστάσεως.

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

● Σε ένα ποτήρι που έχωμε ρίξει κομματάκια πάγου, βάζουμε ένα άβαθμολόγητο θερμόμετρο. Παρατηρούμε ότι η στάθμη του θερμομετρικού υγρού μένει σταθερή. Μόλις λιώσει, και μετά λίγα λεπτά σταθεροποιείται (σχ. 5). Σημειώνουμε τη θέση της με ένα νήμα δεμένο γύρω από το σωλήνα του θερμομέτρου.

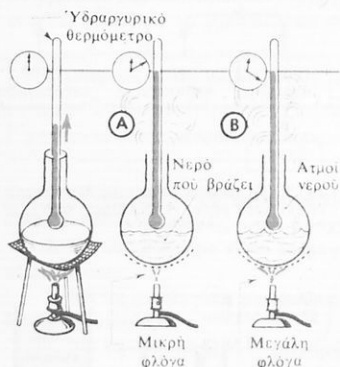
Μπορούμε τότε να έπαληθεύσουμε ότι η θερμοκρασία του μείγματος νερό - πάγος μένει άμετάβλητη, όσο διαρκεί η τήξη του πάγου (ανακατεύουμε το μείγμα νερό-πάγος συνέχεια).

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



Σχ. 5 Όση ώρα διαρκεί η τήξη του πάγου ή στάθμη του θερμομετρικού υγρού μένει σταθερή. Μόλις λιώσει ολος ο πάγος, η στάθμη άνεβαίνει.

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



Σχ. 6: Όσο ώρα διαρκεί ο βρασμός, η θερμοκρασία μένει σταθερή, όπως και αν είναι η ένταση της θερμικής πηγής.

Συμπέρασμα. Η θερμοκρασία τήξεως τοῦ πάγου είναι σταθερή. Η θερμοκρασία αὐτὴ ὀρίζεται ὡς ἀρχὴ (0° C) τῆς θερμομετρικῆς κλίμακος Celsius.

β) Ἐξαερίωση. Θερμαίνουμε καθαρό νερό σὲ μιά σφαιρική φιάλη, ὅπου ἔχομε τοποθετήσει τὸ ὑδραργυρικό θερμομέτρο, ποὺ χρησιμοποιήσαμε προηγουμένως, μὲ τρόπο, ὥστε, μόλις νὰ ἀκουμπᾶ τὸ δοχεῖο τοῦ θερμομετρικοῦ ὑγροῦ στὴν ἐπιφάνειά του (σχ. 6).

Ἡ στάθμη τοῦ θερμομετρικοῦ ὑγροῦ ἀνεβαίνει.

● Σημειώνουμε αὐτὴ τὴ στάθμη, ὅπως καὶ προηγουμένως, τὴ στιγμή ποὺ τὸ νερό ἀρχίζει νὰ βράζει. Βλέπουμε, ὅτι ὅσο διαρκεῖ ὁ βρασμός, ἡ στάθμη τοῦ θερμομετρικοῦ ὑγροῦ δὲν μεταβάλλεται.

● Ἄν χαμηλώσωμε τὴ φλόγα μὲ τρόπο ὥστε ὁ βρασμός νὰ ἐξασθενίση, παρατηροῦμε ὅτι ἡ στάθμη τοῦ θερμομετρικοῦ ὑγροῦ μένει καὶ πάλι ἀμετάβλητη.

● Σβήνωμε τὴ φλόγα, ὁ βρασμός σταματᾶ καὶ ἡ στάθμη τοῦ θερμομετρικοῦ ὑγροῦ κατεβαίνει.

Συμπέρασμα. Ὅσο διαρκεῖ ὁ βρασμός τοῦ καθαροῦ νεροῦ, ἡ θερμοκρασία τοῦ ἀτμοῦ του μένει ἀμετάβλητη. Αὐτὴ ἡ θερμοκρασία εἶναι τὸ δεῦτερο σταθερὸ σημεῖο (100° C) τῆς θερμομετρικῆς κλίμακος Celsius.

● Τὸ βάρος 1 ℓ καθαροῦ νεροῦ (περίπ. 1 Kg), ἡ θερμοκρασία τῆς πήξεως (ἢ τῆς τήξεως) καὶ ἡ θερμοκρασία τοῦ βρασμοῦ εἶναι φυσικὲς σταθερὲς τοῦ καθαροῦ νεροῦ.

Γενικά λέμε καθαρό ἓνα σῶμα, ὅταν οἱ ἰδιότητές του (τὸ βάρος τῆς μονάδας τοῦ δοκού σὲ ἓναν τόπο, ἡ θερμοκρασία τήξεως καὶ βρασμοῦ) εἶναι σταθερές.

Αὐτὲς τὶς ἀμετάβλητες ἰδιότητες ὀνομάζουμε φυσικὲς σταθερές.

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

1. Τὸ διηθημένο νερό δὲν εἶναι ἀναγκαστικὰ καθαρό νερό.

2. Τὸ ἀποσταγμένο νερό προέρχεται ἀπὸ συμπύκνωση ὑδρατμῶν.

Ἐπὶ αὐτὸ μὲ διήθηση ἢ μὲ ἀπόσταξη δὲν μπορούμε νὰ πάρωμε παρὰ μόνο νερό.

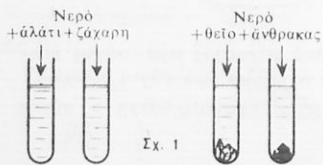
Τὸ ἀποσταγμένο νερό εἶναι καθαρό νερό.

3. 1 ℓ (dm³) καθαρό νερό ἔχει σταθερὸ βάρος καὶ ζυγίζει σὲ θερμοκρασία 4° C περίπου 1 Kg (1 Kg*).

4. Τὸ καθαρό νερό στεροποιεῖται σὲ σταθερὴ θερμοκρασία, ποὺ ὀνομάστηκε 0° C.

Ἐπίσης βράζει σὲ μιά σταθερὴ θερμοκρασία, ποὺ ὀνομάστηκε 100° C.

5. Ὅπως τὸ ἀποσταγμένο νερό, ἔτσι καὶ κάθε καθαρό σῶμα χαρακτηρίζεται ἀπὸ φυσικὲς σταθερές.



τὸ ἄλατι καὶ ἡ ζάχαρη διαλύονται στὸ νερό

Τὸ θεῖο καὶ ὁ ἀνθρακας δὲν διαλύονται στὸ νερό

4° ΜΑΘΗΜΑ: Τὸ νερό σχηματίζει μὲ πολλὰ ἄλλα σῶματα ὁμογενῆ μείγματα.

ΔΙΑΛΥΤΙΚΕΣ ΙΔΙΟΤΗΤΕΣ ΤΟΥ ΝΕΡΟΥ

1) Τὸ νερό μπορεῖ νὰ διαλύη στερεές οὐσίες.

● Ἄν στὸ νερό ἐνὸς ποτηριοῦ ρίξωμε λίγο μαγειρικό ἄλατι καὶ τὸ ἀνακατέψωμε, τὸ ἄλατι ἐξαφανίζεται καὶ

το νερό μένει διαυγές, χωρίς όρατα ίχνη αλατιού.

Κάνουμε μια **διάλυση** αλατιού στο νερό.

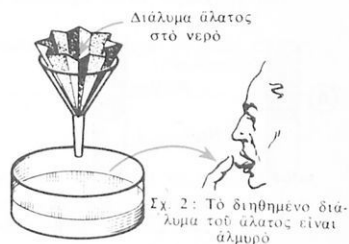
● Αν δοκιμάσουμε μία σταγόνα αυτού του νερού με τη γλώσσα μας, θα αναγνωρίσουμε με τη γεύση την παρουσία του αλατιού.

● Διηθούμε αυτήν τη διάλυση και δοκιμάζουμε πάλι το ύγρο που παίρνουμε: είναι *άλμυρό* (σχ. 2).

● Το αλάτι πέρασε με το νερό, αν και το φίλτρο συγκρατεί τις στερεές ουσίες.

Το αλάτι σχημάτισε με το νερό ένα μείγμα, που δεν μπορούμε να διακρίνουμε τα συστατικά του.

Αυτό το μείγμα είναι **όμογενές**.



Συμπέρασμα. Το αλάτι είναι διαλυτό στο νερό.

‘Η διάλυση του αλατιού στο νερό είναι ένα όμογενές μείγμα.

● Σε μία σφαιρική φιάλη με χλιαρό νερό διαλύουμε όσο μπορούμε περισσότερο αλάτι. Σε κάποια στιγμή το αλάτι που προσθέτουμε δεν διαλύεται πλέον, αλλά πέφτει στον πυθμένα σαν κατακάθι (ίζημα). Το διάλυμα αυτό λέγεται **κορεσμένο**.

● 100 g καθαρό νερό στους 20° C δεν μπορούν να διαλύσουν παραπάνω από 36 g αλάτι.

‘Η **διαλυτότητα** του μαγειρικού αλατιού είναι λοιπόν 36 g στα 100 g καθαρού νερού στη θερμοκρασία των 20° C.

2 ‘Επίδραση της θερμοκρασίας στη διαλυτότητα ενός σώματος.

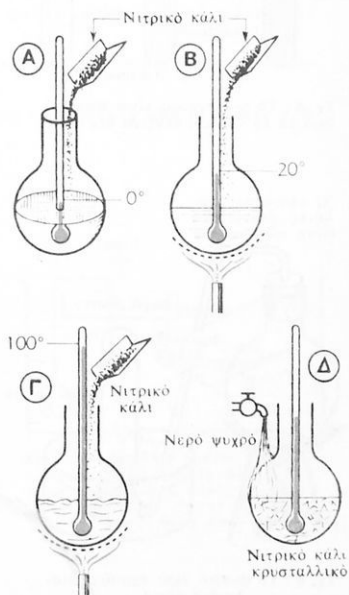
Μέσα σε μία σφαιρική φιάλη που περιέχει 1 l καθαρό νερό διαλύουμε νιτρικό κάλι, ώσπου να πετύχουμε κορεσμένο διάλυμα. Θερμαίνουμε τη φιάλη και σημειώνουμε τη θερμοκρασία και την ποσότητα του νιτρικού καλίου, που προσθέτουμε κάθε φορά, για να μένη το διάλυμα κορεσμένο.

0°	20°	100°
130 g	270 g	2470 g

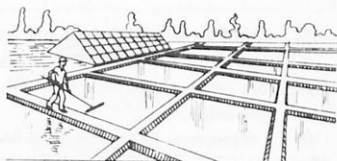
● Αν ψύξουμε τη φιάλη, θα παρατηρήσουμε ότι αρχίζει να κατακάθεται σε μορφή **κρυστάλλων** ένα μέρος του νιτρικού καλίου (σχ. 3) και αυτό γιατί σε χαμηλότερη θερμοκρασία, όπως είδαμε, το νερό θα κρατήσει μικρότερη ποσότητα από την ουσία, που έχει διαλύσει.

● ‘Επαναλαμβάνουμε το πείραμα διαλύοντας αυτή τη φορά μαγειρικό αλάτι. Παρατηρούμε ότι η **μεγίστη** ποσότητα του αλατιού που μπορούμε να διαλύσουμε, **μεταβάλλεται λίγο** με την αύξηση της θερμοκρασίας του νερού.

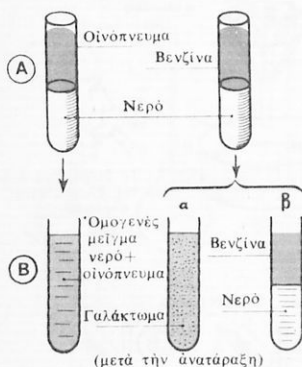
0°	20°	50°
36g	36g	39g



Σχ. 3: ‘Η διαλυτότητα του νιτρικού καλίου αυξάνει με την αύξηση της θερμοκρασίας του νερού



Σχ. 4: Μετά την εξάτμιση ενός μέρους του νερού, στις άλυκες, το διάλυμα γίνεται κορεσμένο και το αλάτι κρυσταλλώνεται. Γιατί οι σωροί του αλατος καλύπτονται με κεραμίδια ή με χώμα;



Σχ. 5: Το οινόπνευμα είναι ανάμειξιμο με το νερό. Η βενζίνη δεν είναι

Συμπέρασμα. Η διαλυτότητα ορισμένων ουσιών (νιτρικό κάλι, ζάχαρη) αυξάνει πολύ με τη θερμοκρασία, ενώ η διαλυτότητα του αλατιού ελάχιστα.

3 Περιεκτικότητα ενός διαλύματος.

Χύνουμε σε έναν όγκομετρικό κύλινδρο νερό, στο οποίο έχουμε διαλύσει 15 g αλάτι, και συμπληρώνουμε με καθαρό νερό ως την υποδιαίρεση 100 cm³. Θα έχουμε τώρα ένα διάλυμα 100 cm³ νερό και αλάτι που περιέχει 15 g αλατιού ή 150 g σε 1 l διαλύματος.

Η περιεκτικότητα αυτού του διαλύματος είναι 150 g αλάτι ανά λίτρο.

Η περιεκτικότητα του θαλασσινού νερού σε μαγειρικό αλάτι είναι πολύ μικρότερη, 25 g ως 35 g ανά λίτρο.

4 Διάλυση υγρών μέσα στο νερό.

● Ρίχνουμε σε ένα δοκιμαστικό σωλήνα νερό και κατόπιν πολύ προσεκτικά οινόπνευμα. Μπορούμε να διακρίνουμε τα δύο υγρά, το ένα πάνω στο άλλο, καθώς το νερό βρίσκεται στο κατώτερο μέρος.

● Αν κινήσουμε το σωλήνα, τα δύο υγρά γίνονται ένα και δεν μπορούμε να τα διαχωρίσουμε, σχηματίζουν ένα ομογενές μείγμα. Το νερό διαλύει το οινόπνευμα.

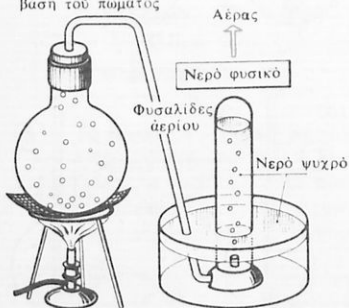
Επαναλαμβάνουμε το πείραμα με νερό και βενζίνη. Παρατηρούμε ότι η βενζίνη μένει πάνω από το νερό, και αν ανακινήσουμε το σωλήνα, παίρνουμε ένα θολό μείγμα, όπου βλέπουμε αιωρούμενες τις σταγονίδια της βενζίνης (σχ. 5).

● Το έτερογενές αυτό μείγμα είναι ένα γαλάκτωμα.

Τα σταγονίδια της βενζίνης ύστερα από ένα χρονικό διάστημα ανέρχονται στην επιφάνεια και τα δύο υγρά διαχωρίζονται.

Το νερό και η βενζίνη δεν μπορούν να αναμειχθούν: η βενζίνη δεν είναι διαλυτή στο νερό.

Ο απαγωγός σωλήνας φτάνει στη βάση του πομπού



Σχ. 6: Το φυσικό νερό περιέχει διαλυμένα αέρια.

Συμπέρασμα. Μερικά υγρά, όπως το οινόπνευμα, μπορούν να αναμειχθούν με το νερό: είναι ανάμειξιμα με το νερό. Άλλα, όπως η βενζίνη, δεν είναι.

5 Διάλυση αερίων μέσα στο νερό.

● Θερμαίνουμε σιγά σιγά τη φιάλη του σχ. 6 και βλέπουμε σε λίγο να σχηματίζονται φυσαλίδες στα τοιχώματά της. Οι φυσαλίδες γίνονται διαρκώς λιγότερες και πολύ γρήγορα εξαφανίζονται.

● Το αέριο, που μαζέψαμε στο δοκιμαστικό σωλήνα, αποτελείται κυρίως από άζωτο και οξυγόνο· αυτό υπήρχε προηγουμένως μέσα στο νερό, αλλά δεν μπορούσαμε να το ιδούμε, γιατί ήταν διαλυμένο και σχημάτιζε με το νερό ομογενές μείγμα. Τα αέρια αυτά προέρχονται κυρίως από διαλυμένον ατμοσφαιρικό αέρα. Το διαλυμένο αυτό οξυγόνο, που περιέχει το νερό των ποταμών, των λιμνών και των θαλασσών, αναπνέουν και διατηρούνται στη ζωή τα υδρόβια ζώα και φυτά.

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 άτμος, γιατί θα είχε συμπυκνωθή 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 μέ-

χρι 360 g διαλυμένο μαγειρικό αλάτι. Το διάλυμα αυτό λέγεται κορεσμένο.

Διαλυτότητα μιας ουσίας στο νερό είναι η μέγιστη μάζα σε g, που μπορεί να διαλυθώ 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, (είναι ανάμειξιμα με το νερό), ενώ άλλα (βενζίνη, λάδι) δεν είναι.

5. Το νερό μπορεί να διαλύσει αέρια και ιδιαίτερος το οξυγόνο και το άζωτο του ατμοσφαιρικού αέρα.

5^ο ΜΑΘΗΜΑ : Πρώτη μελέτη ενός αερίου,

Ο ΑΕΡΑΣ

1 Παρουσία του αέρα.

● Βυθίζουμε μέσα στο νερό μιά αδειά φιάλη με το άνοιγμά της προς τα κάτω (σχ. 1). Παρατηρούμε ότι πολύ λίγο νερό μπαίνει μέσα στη φιάλη. Γιατί; 'Αν όμως τη γύρωμε, φυσαλίδες διαφεύγουν από το άνοιγμά της και η φιάλη γεμίζει νερό (σχ. 1 Β).

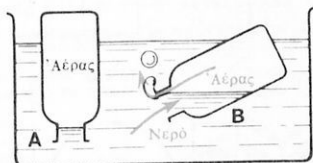
Το νερό αντικατέστησε ένα σώμα, που υπήρχε στη φιάλη, αλλά δεν το βλέπαμε : *'Η φιάλη ήταν γεμάτη από αέρα.*

● Οι άνεμοι, τα 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. 'Αλλά τα περισσότερα μόριά της είναι συγκεντρωμένα στα κατώτερα στρώματα (τά μισά στα 5 πρώτα χιλιόμετρα), και λιγοστεύουν όλο και περισσότερο στα ανώτερα στρώματα. Τα τελευταία μόρια είναι δυνατό να βρισκονται και σε χιλιάδες χιλιόμετρα απόσταση από την επιφάνεια της γης (σχ. 2).

2 Ιδιότητες του αέρα.

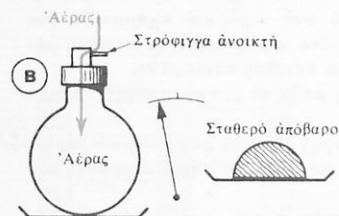
Τα πειράματα που έγιναν στο πρώτο μάθημα μας έδειξαν τις βασικές ιδιότητες του αέρα : τη *συμπιεστότητα*, την *ελαστικότητα* και το *έκτατό*. Οι ιδιότητες αυτές είναι κοινές για όλα τα αέρια.



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

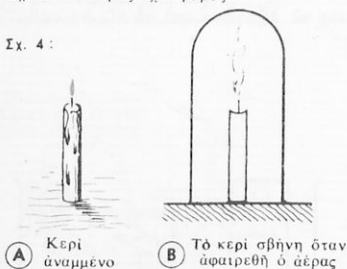


Σχ. 2



Σχ. 3: Ο αέρας έχει βάρος

Σχ. 4:



Σχ. 5: Όταν άφαιρεθί ο άέρας, τό φυτό μαραινίται και νεκρώνεται



Σχ. 6: Δοχείο Dewar γιά τή διατήρηση υγρού άέρα.

● Ο αέρας έχει βάρος. Με μίαν άντλία άφαιρούμε τόν άέρα από μιά γυάλινη σφαιρική φιάλη. Δέν μπορούμε νά πετύχουμε άπόλυτο κενό. Πάντα μένει λίγος άέρας, πού διαχύνεται σ' όλον τό χώρο τής φιάλης.

● Τοποθετούμε κατόπιν τή φιάλη στόν ένα δίσκο ένός ζυγού και τήν ισορροπούμε με άπόβαρο στόν άλλο δίσκο (σχ. 3 Α). Άν ανοίξουμε τή στρόφιγγα, ή ισορροπία χαλαίει και ό ζυγός κλίνει από τό μέρος τής φιάλης. Γιατί;

Προσθέτοντας σταθμά στό δίσκο πού έχουμε τό άπόβαρο, μπορούμε νά βρούμε κατά προσέγγιση τό βάρος του άέρα πού περιέχει ή φιάλη, (γιατί δέν είναι δυνατόν νά άφαιρέσουμε όλον τόν άέρα μέσα από αύτήν).

● Ένα λίτρο άέρα ζυγίζει σέ κανονική άτμοσφαιρική πίεση και θερμοκρασία 0° C 1,293 γ ή περίπου 1,3 γ.

Σύγκριση του βάρους του νερού προς τό βάρος ίσου όγκου άέρα.

Βάρος 1 λίτρου νερού = 1Κρ = 1000ρ

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

Συμπέρασμα. Ο αέρας, όπως και κάθε άέριο, έχει βάρος. Άλλά τό βάρος των αερίων είναι σέ ίσον όγκο πολύ μικρότερο από τό βάρος των στερεών και των υγρών.

3 Ο αέρας είναι άπαραίτητος στις καύσεις και στη ζωή.

● Σκεπάζουμε με ένα γυάλινο κώδωνα ένα άναμμένο κερί. Παρατηρούμε ότι ή φλόγα του άδυνατίζει και στό τέλος σβήνει (σχ. 4).

● Άν επαναλάβουμε τό πείραμα και σηκώσουμε τόν κώδωνα, προτού σβήσει έντελώς ή φλόγα, παρατηρούμε ότι ή φλόγα δυναμώνει και πάλι.

● Άς προσπαθήσουμε νά κρατήσουμε τήν άναπνοή μας. Πόση ώρα μπορούμε νά μήν άναπνέουμε;

● Νά άναφερθούν μερικά παραδείγματα θανάτων από έλλειψη άέρα (άσφυξία).

Συμπέρασμα. Ο αέρας είναι άπαραίτητος στις καύσεις. Ο αέρας είναι άπαραίτητος στη ζωή.

4 Σύσταση του άέρα.

● Ο άέρας, όταν ψυχθή ως τούς -193° C, γίνεται ένα υγρό διαυγές, έλαφρά γαλάζιο, πού ρέει σαν τό νερό. Για νά πάρουμε ένα λίτρο υγρού άέρα χρειάζονται 700 λίτρα άέρας σέ κατάσταση αερίωδη.

● Τόν υγρόν άέρα, για νά μήν έξαεριωθή γρήγορα, τόν διατηρούν μέσα σέ μονωτικά δοχεία με διπλά τοιχώματα και με μικρό άνοιγμα χωρίς πώμα, όπου βράζει και έξαερώνεται άργά (σχ. 6).

● Αν βυθίσουμε ένα κεριά αναμμένο στο άεριο, πού βγαίνει στην άρχή από τόν άερα, τόν όποιο μόλις ύγροποιήσαμε, παρατηρούμε ότι τó κεριά σβήνει. Τó άεριο αύτό είναι τó άζωτο. (Γιατί αύτό ύγροποιείται σε -195°C).

Άντίθετα τó άεριο, πού βγαίνει πρós τó τέλος, δυναμώνει τή φλόγα ένός κεριού: αύτό είναι όξυγόνο. (Γιατί αύτό ύγροποιείται σε -183°C).

Δηλαδή κατά τó βρασμό τού ύγρου άερα βγαίνουν άερια, πού έχουν διαφορετικές ιδιότητες: *Ό ύγρός άερας είναι μείγμα.* Καί με ειδικά θερμόμετρα διαπιστώνουμε, ότι κατά τó βρασμό του ή θερμοκρασία άνεβαίνει από -195°C σε -183°C περίπου. Ό ύγρός άερας δέν έχει όπως τó άπσταγμαμένο νερό μιά σταθερή θερμοκρασία βρασμού, δέν είναι λοιπόν ένα καθαρό σώμα.

Βλέπουμε άκόμα πώς ή άπόσταξη τού ύγρου άερα έπιτρέπει νά διαχωρίσουμε τόν άερα σε άερίωδη συστατικά πού έχουν διαφορετικές ιδιότητες.

Συμπέρασμα. Ό άερας είναι μείγμα με δύο τó λιγότερο άερια: τó άζωτο, πού βγαίνει πρώτο και δέν διατηρεί τήν καύση, και τó όξυγόνο, πού βγαίνει στο τέλος και διατηρεί και δυναμώνει τήν καύση.

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

1. Η γή περιβάλλεται από στρώμα άερα πάχους πολλών εκατοντάδων χιλιομέτρων, πού άποτελεί τήν άτμόσφαιρα.

Ό άερας είναι άεριο συμπιεστό, έλαστικό και έκτατό.

2. 1 ℓ άερα σε 0°C και κανονική πίεση ζυγίζει 1,3 g περίπου.

3. Ό άερας είναι άπαραίτητος στις καύσεις και στη ζωή (τόσο τή ζωική όσο και τή φυτική).

4. Όταν ψυχθῆ στους -193°C ό άερας, γίνεται ύγρός. Με άπόσταξη μεταξύ -195°C και -183°C τόν χωρίζουμε σε δύο άερια, τó άζωτο, πού δέν διατηρεί τις καύσεις, και τó όξυγόνο, πού τις διατηρεί και τις δυναμώνει.

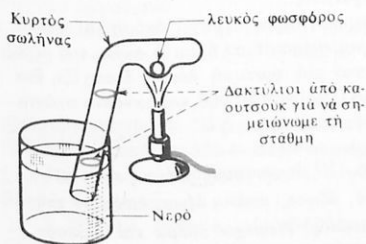
Ό άερας δέν είναι καθαρό σώμα, είναι μείγμα.

6^ο ΜΑΘΗΜΑ: Ό άερας είναι μείγμα πολλών άερίων.

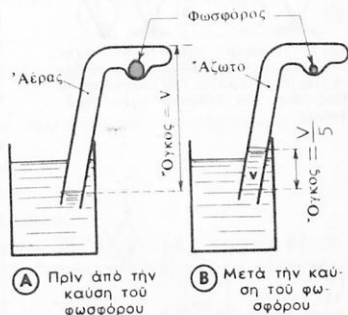
ΣΥΣΤΑΣΗ ΤΟΥ ΑΕΡΑ

I Ανάλυση τού άερα με φωσφόρο.

● Στην κοιλότητα τού σωλήνα τῆς συσκευῆς τού σχ. 1 βάζουμε ένα κομμάτι λευκό φωσφόρο και βυθίζο-



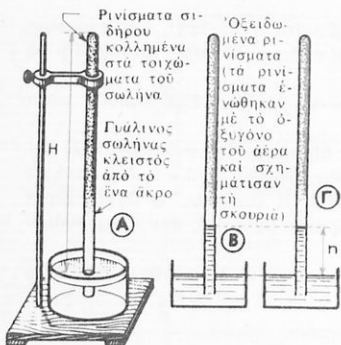
Σχ 1: Ανάλυση τού άερα με φωσφόρο



(A) Πριν από τήν καύση τού φωσφόρου

(B) Μετά τήν καύση τού φωσφόρου

Ό φωσφόρος δέν καίεται όλοκληρως. Η σταθμή τού νερού άνεβαίνει μέσα στο σωλήνα $v = \frac{1}{5} V$



Σχ. 2: 'Ανάλυση του αέρος «έν 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) Την δεύτερη μέρα το νερό ανέρχεται μέσα στο σωλήνα.
- (Γ) Την τρίτη μέρα ή στάθμη δέν μεταβάλλεται.

με το άνοικτό άκρο του στο νερό. Σημειώνομε τη στάθμη του νερού στο σωλήνα και θερμαίνομε ελαφρά το φωσφόρο. 'Ο φωσφόρος ανάβει, ό σωλήνας γεμίζει άσπρους καπνούς και κατόπι σβήνει. Οί άσπροι καπνοί σιγά σιγά χάνονται, διαλύονται μέσα στο νερό, πού ή στάθμη του ανεβαίνει στο σωλήνα. 'Ο φωσφόρος κήκει, αφού ένώθηκε με το όξυγόνο του αέρα. Μένει τώρα στο σωλήνα ένα άέριο, πού δέν διατηρεί την καύση (γιατί μέσα στο σωλήνα ύπάρχει ακόμα φωσφόρος).

Τό άέριο αυτό είναι κυρίως άζωτο. Τό νερό πήρε τη θέση του όξυγόνου.

● 'Αν μετρήσωμε τόν όγκο του αέρα μέσα στο σωλήνα, πριν και μετά την καύση του φωσφόρου, βλέπομε ότι ό όγκος του αερίου, πού μένει, είναι τα 4/5 περίπου του αρχικού όγκου.

Συμπέρασμα. 'Ο αέρας αποτελείται κατά τό 1/5 περίπου του όγκου του από όξυγόνο, ενώ τό υπόλοιπο αποτελείται κυρίως από άζωτο και μιá μικρή ποσότητα άλλων αερίων, τά όποία λέγονται σπάνια άέρια (νέο, αργό, κρυπτό, ξένο, ήλιο).

2 "Άλλα άέρια πού βρίσκονται στον άτμοσφαιρικό αέρα.

● 'Αν παρατηρήσωμε τό πιάτο με τό διαυγές άσβεστόνερο πού είχαμε αφήσει από τό περασμένο μάθημα, θα ίδούμε ότι ή επιφάνεια του ύγρου είναι σκεπασμένη με μιάν άσπρη λεπτή κρούστα (σχ. 3). Αυτή ή κρούστα σχηματίζεται, όπως θα μάθωμε, όταν τό άσβεστόνερο έρθη σε έπαφή με τό διοξειδίο του άνθρακα.

'Ο άτμοσφαιρικός αέρας περιέχει λοιπόν διοξειδίο του άνθρακα.

● Χύνομε σε ένα ποτήρι πολύ κρύο νερό. Θα παρατηρήσωμε σε λίγο την έξωτερική επιφάνεια του ποτηριού να σκεπάζεται με έναν άχνό, πού στο τέλος σχηματίζει σταγονίδια νερού. 'Ο άχνός αυτός σχηματίζεται από τη συμπύκνωση του ύδρατμου, ό όποιός ύπάρχει στον άτμοσφαιρικό αέρα. 'Ο άτμοσφαιρικός αέρας περιέχει ύδρατμούς.

'Ο άτμοσφαιρικός αέρας περιέχει ακόμη και πολλά αιώρούμενα στερεά σωματίδια. Είναι ή σκόνη του αέρα, πού βλέπομε, όταν μιá φωτεινή δέσμη διασχίζει ένα σκοτεινό δωμάτιο. (Περίπου 50.000 κομματάκια σκόνης ύπάρχουν σε κάθε 1 cm³ αέρα.)

Συμπέρασμα. 'Ο άτμοσφαιρικός αέρας είναι μείγμα από όξυγόνο, άζωτο, σπάνια άέρια, διοξειδίο του άνθρακα, ύδρατμούς. Περιέχει ακόμη και διάφορα αιωρούμενα σωματίδια (σκόνη).



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



Σχ. 4. 'Ο έκπνεόμενος αέρας περιέχει πολλούς ύδρατμούς.

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

Ο πίνακας αυτός έχει γίνει ύστερα από ακριβείς μετρήσεις.

άζωτο 78 ℓ οξυγόνο 21 ℓ σπάνια αέρια 1 ℓ (περίπ.) διοξείδιο του άνθρακα 0,03 ℓ υδρατμοί: μεταβλητή ποσότη. σκόνη: μεταβλητή ποσότητα	100 ℓ καθαρού και ξηρού αέρα	ΑΤΜΟ- ΣΦΑΙ- ΡΙΚΟΣ ΑΕΡΑΣ
---	------------------------------------	----------------------------------



3 Σύσταση εισπνεόμενου και έκπνεόμενου αέρα.

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

● Αν έκπνεύσαμε μπροστά σε ένα καθρέφτη, θα παρατηρήσωμε ότι σκεπάζεται με άχνό. Ο αέρας έπομένως που έκπνεομε περιέχει περισσότερους υδρατμούς από τον αέρα, ό οποίος μάς περιβάλλει (σχ. 4).

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

Ο αέρας, που έκπνεομε, περιέχει περισσότερο διοξείδιο του άνθρακα άπ' αυτόν ό οποίος μάς περιβάλλει.

● Ο παρακάτω πίνακας μάς δείχνει τή διαφορά τής συστάσεως του άρα που εισπνεομε και έκείνου τον όποϊον έκπνεομε.



Σχ. 5. Ο έκπνεόμενος αέρας περιέχει πολύ περισσότερο διοξείδιο του άνθρακα από τον εισπνεόμενο.

	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
διοξείδιο του άνθρακα	ίχνη άσήμαντα	0,04 ℓ
υδρατμοί	μεταβλητή ποσότητα	μεγάλη ποσότητα

● Κατά τή λειτουργία τής άναπνοής, ένα μέρος του όξυγόνου που εισπνεομε κρατιέται άπ' τόν όργανισμό.

Αποβάλλωμε με τήν έκπνοη περισσότερο διοξείδιο του άνθρακα και υδρατμούς από όσους εισπνεύσαμε, και όλο τό άζωτο.

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

1. Ο αέρας είναι μείγμα πολλών αερίων.

2. 100 ℓ άρα περιέχουν 21 ℓ όξυγόνο, 78 ℓ άζωτο, 1 ℓ σπάνια αέρια (νέο, άργό, κρυπτό, ξένο, ήλιο), λίγο διοξείδιο του άνθρακα και υδρατμούς σε μεταβλητή ποσότητα.

3. Με τήν έκπνοη, αποβάλλωμε άρα, ό οποίος περιέχει λιγότερο όξυγόνο από έκείνο που εισπνεομε, και περισσότερο διοξείδιο του άνθρακα και υδρατμούς.

4. Ο αέρας (που έκπνεομε) περιέχει 16% όξυγόνο, και 4% διοξείδιο του άνθρακα, ενώ ό αέρας που εισπνεομε 21% όξυγόνο και ίχνη διοξειδίου του άνθρακα.



Τα διυλιστήρια της «Ελληνικής Έταιρείας Ύδατων» στη Ν. Όμορφοκκλησιά

ΑΣΚΗΣΕΙΣ

Σειρά 1: Το νερό, ο αέρας.

I. Το νερό.

1. Ονομάζουμε περιεκτικότητα ενός διαλύματος τη μάζα ενός άλατος που είναι διαλυμένη στη μονάδα του όγκου του.

Διαλύουμε 18 g μαγειρικό άλατι σε νερό και συμπληρώνουμε έτσι ώστε να πάρουμε 125 cm³ διαλύματος.

Ποιά είναι η περιεκτικότητα αυτού του διαλύματος; (μονάδα όγκου το ένα λίτρο).

2. Διαλυτότητα μιάς ουσίας λέμε τη μέγιστη μάζα αυτής που μπορούμε να διαλύσουμε σε 100 g νερό. Για πολλά σώματα η διαλυτότητα αυξάνει με τη θερμοκρασία. Ο παρακάτω πίνακας δίνει τη διαλυτότητα του χλωρικού καλίου (μάζα σε γραμμάρια διαλυτή σε 100 g νερό) στις διάφορες θερμοκρασίες.

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

Να κατασκευαστή σε χιλιοστομετρικό χαρτί η καμπύλη διαλυτότητας του χλωρικού καλίου σε συνάρτηση με τη θερμοκρασία.

Κλίμακα: Στόν οριζόντιον άξονα ΟΧ το 1 cm θά παριστάνη 10° C. Στόν κατακόρυφο άξονα ΟΥ το 1 cm θά παριστάνη 5g.

Άπ' αυτήν τη γραφική παράσταση να βρεθῆ: α) Άπό ποιά θερμοκρασία και πάνω μπορούμε να διαλύσωμε 50 g άπ' αυτήν την ουσία σε 100 g νερό.

3. Ο παρακάτω πίνακας δίνει τη μάζα της ζάχαρης (g) που μπορεί να διαλυθῆ σε 100 g νερό για διάφορες θερμοκρασίες.

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

Να κατασκευαστή σε χιλιοστομετρικό χαρτί η καμπύλη διαλυτότητας της ζάχαρης σε συνάρτηση με τη θερμοκρασία.

Κλίμακα: Στόν οριζόντιον άξονα ΟΧ το 1 cm θά το παίρνωμε για 10° C, και στον κατακόρυφο ΟΥ το 1 cm για 100 g ζάχαρης.

Άπ' αυτήν τη γραφική παράσταση να βρεθῆ:

α) Η διαλυτότα της ζάχαρης στους 50° C.
β) Άπό ποιά θερμοκρασία και πάνω μπορούμε να διαλύσωμε 400 g σε 100 g νερό.

4. Το μαγειρικό άλατι έχει διαλυτότητα 36 g στα 100 g νερού στους 20° C. Η διάλυση αυτή είναι κορεσμένη. Άφήνωμε να εξατμισθῆ 1 m³ θαλασσινού νερό, το όποιο περιέχει έναν τόνο νερό περίπου και 30 Kg μαγειρικό άλατι, ώστόσο αρχίση το άλατι να κρυσταλλώνεται.

Πόση μάζα νερό, σε κάθε κυβικό μέτρο θαλασσινού νερό, θά εχη εξατμισθῆ ώς τη στιγμή αυτή; (Υποθέτομε ότι η εξάτμιση 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 αθου-
σας 1ℓ αέρα έχει μάζα 1,25g να υπολογιστή η
μάζα του αέρα που περιέχεται στην αθουσα.

6. Ένα λίτρο υγρός αέρας ζυγίζει 0,91 Kg
και ένα λίτρο αέρας σε αερίωδη κατάσταση (με
πίεση 760 mm Hg και θερμοκρασία 0° C) ζυγίζει
1,293g. Να υπολογιστή ο όγκος του αέρα, ο ό-
ποιος προέρχεται από την εξάτμιση 5ℓ υγρού αέ-
ρα.

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

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

8. Το όξυγόνο και το άζωτο παίρνονται στη
βιομηχανία από την απόσταξη του υγρού αέρα.
Με τα αποτελέσματα του προηγούμενου προβλή-
ματος να υπολογιστή η μάζα αζώτο και πόση
όξυγόνο παίρνωμε από 100ℓ υγρόν αέρα. Μάζα 1ℓ
υγρού αέρα : 0,91 Kg.

9. 100ℓ αέρα περιέχουν 78ℓ άζωτο, 21ℓ όξυ-
γόνο και 1ℓ σπάνια αέρια.

*Αν η μάζα 22,4ℓ του αζώτου είναι 28g,
του όξυγόνου 32g και των σπανίων αέριων 40g
να υπολογιστή η μάζα 1ℓ αέρα (χωρίς υδρατμούς
και διοξείδιο του άνθρακα).

10. Βάζομε στο δίσκο ενός ζυγού μιά γυάλινη
φιάλη που έχει χωρητικότητα 4ℓ και την ισορ-
ροπούμε με ένα απόβαρο. *Αν βγάλωμε τον αέρα
από τη φιάλη (ή φάλαγγα γέρνει από τη μεριά
του απόβαρου), πρέπει να προσθέσωμε 4g στο δί-
σκο, όπου έχουμε τη φιάλη, για να διατηρηθή η
ισορροπία.

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

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

11. *Η σύσταση του αέρα που εισπνέομε και
έκπνέομε φαίνεται στον παρακάτω
πίνακα.

	άζωτο ατμοσφαιρικό	όξυγόνο	διοξείδιο του άνθρακα
100ℓ			
είσπνοη	79ℓ	21ℓ	άσημαντη ποσότητα
έκπνοη	79ℓ	16ℓ	4ℓ

*Ένας άνθρωπος, όταν κοιμάται, κάνει 16 ανα-
πνευστικές κινήσεις τό 1 ην και εισάγει στους πνεύ-
μονές του 1,5ℓ αέρα σε κάθε κίνηση. *Αν ο ύπνος
του διαρκή 8 ώρες,:

α) πόσον όγκο όξυγόνου καταναλίσκει;
β) πόσο διοξείδιο του άνθρακα, αποβάλλει
όταν κοιμάται;

3) Ποιά μέτρα υγιεινής πρέπει να ακολουθήση;

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

α) Να υπολογιστή ο λόγος των όγκων του
όξυγόνου και αζώτου που διαλύονται σε 1ℓ νερό
15° C.

β) Να γίνη σύγκριση του λόγου αυτού και
του λόγου $\frac{\text{όγκος όξυγόνου}}{\text{όγκος αζώτου}}$ του ατμοσφαιρικού
αέρα. Ποιός είναι πλουσιότερος σε όξυγόνο, ο
ατμοσφαιρικός αέρας ή ο αέρας που είναι διαλυμέ-
νος στο νερό;

7° ΜΑΘΗΜΑ: *Η κατακόρυφος:

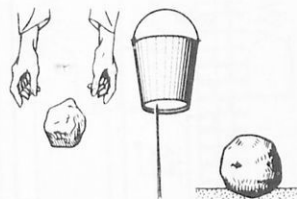
ΕΛΕΥΘΕΡΗ ΠΤΩΣΗ ΕΝΟΣ ΣΩΜΑΤΟΣ

1 Παρατηρήσεις:

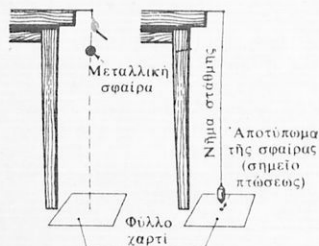
● *Αν αφήσωμε μιά πέτρα από ένα όρισμένο ύψος,
βλέπομε ότι πέφτει και ακολουθεί μιάν ευθύγραμμη τρο-
χιά. *Επίσης αν αφήσωμε από ψηλά ένα φύλλο χαρτί,
θα ίδουμε ότι και αυτό πέφτει, αλλά χρειάζεται πε-
ρισσότερο χρονικό διάστημα και ακολουθεί μιά τεθλα-
σμένη γραμμή.

● *Αν συμπέσωμε όμως τό χαρτί, ώστε να πάρη
σχήμα βόλου (σφαιρας) και τό αφήσωμε πάλι από
ψηλά, θα ίδουμε ότι θα πέση όπως και η πέτρα, δηλ.
δέν θα χρειασθή πολύ χρόνο και θα ακολουθήση και
αυτό μιάν ευθύγραμμη τροχιά (σχ. 1).

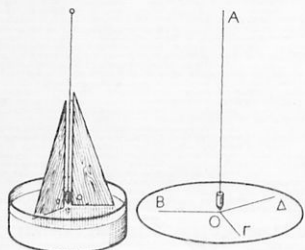
● *Η πτώση του χαρτιού έπηρέάζεται πολύ από
την αντίσταση του αέρα. *Η αντίσταση του αέρα,
στην πτώση της πέτρας ή του συμπιεσμένου χαρ-
τιού, είναι μικρή και μπορούμε να τη θεωρήσωμε άμε-
λητά.



Σχ. 1. *Η πέτρα, όταν αφήνεται ελευ-
θερη, πέφτει, τό νερό φεύγει από την
τρυπα του πυθμένα του δοχείου.
*Η πέτρα βυθίζεται στην άμμο. *Η
πέτρα και τό νερό έχουν βάρος.

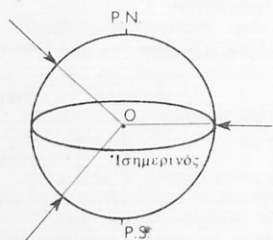


Σχ. 2. Το σώμα σε ελεύθερη πτώση ακολουθεί το νήμα της στάθμης.

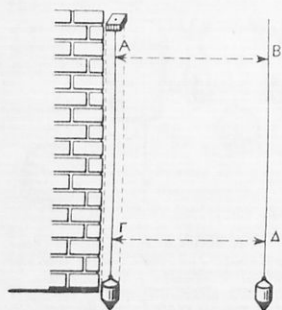


$$\widehat{AOB} = \widehat{AOG} = \widehat{AOD} = \text{1 όρθή}$$

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



Σχ. 4. Όλες οι κατακόρυφοι διέρχονται από το κέντρο της γης.



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

Η χάρτινη σφαίρα και η πέτρα κάνουν μια κίνηση που λέγεται **ελεύθερη πτώση**.

● Η αίτια της πτώσεως κάθε σώματος είναι μια δύναμη που λέγεται **βάρος** αυτού του σώματος.

Σε κάθε σώμα επιδρά μια **δύναμη** ή όποια το έλκει προς τη γη και λέγεται **βάρος** του σώματος.

Όλα τα σώματα έχουν βάρος.

● Γνωρίζουμε ότι όρισμένα σώματα, όπως το αέροστατο, όταν τα αφήσουμε ελεύθερα, αντί να πέσουν, ανεβαίνουν. Αυτό συμβαίνει γιατί επάνω τους εκτός από το βάρος ενεργεί και μια άλλη δύναμη που είναι αντίθετη προς το βάρος και λέγεται άνοση.

2 Το νήμα της στάθμης.

● Κρεμούμε μια μεταλλική μάζα στην άκρη ενός νήματος, του οποίου κρατούμε την άλλη άκρη. Αυτή με την επίδραση του βάρους της τεντώνει το νήμα σε μιά ορισμένη διεύθυνση. Έτσι κατασκευάζουμε το **νήμα της στάθμης**.

● **Υλοποίηση μιάς ελεύθερης πτώσεως:** Κρεμούμε με μιά μικρή κλωστή στην άκρη του τραπεζιού μιά μεταλλική σφαίρα και βάζουμε κάτω από αυτή στο έδαφος ένα φύλλο χαρτί.

● Καίμε την κλωστή και η σφαίρα πέφτει με ελεύθερη πτώση. Αν προηγουμένως έχουμε τοποθετήσει πάνω στο χαρτί ένα φύλλο καρμπόν, τότε η σφαίρα θα αφήσει το αποτύπωμά της στο σημείο που έπεσε.

● Κρεμούμε από το ίδιο μέρος ένα νήμα της στάθμης και βλέπουμε ότι η κάτω άκρη του βρίσκεται ακριβώς στο σημείο που έπεσε η σφαίρα (σχ. 2).

Το νήμα της στάθμης υλοποιεί την τροχιά που ακολούθησε η σφαίρα στην πτώση της.

Συμπέρασμα. Κάθε σώμα, όταν πέφτει με ελεύθερη πτώση, ακολουθεί τη διεύθυνση του νήματος της στάθμης. Η διεύθυνση αυτή λέγεται **κατακόρυφη**. Χαρακτηριστικό είναι ότι η πτώση γίνεται από πάνω προς τα κάτω.

3 Η κατακόρυφος.

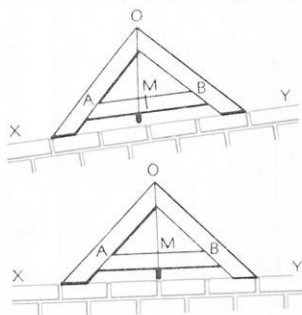
Κατακόρυφος σε ένα σημείο είναι η διεύθυνση που έχει το νήμα της στάθμης που διέρχεται από το σημείο αυτό.

● **Ιδιότητες των κατακορύφων:** Κρεμούμε το νήμα της στάθμης πάνω από μιά λεκάνη γεμάτη νερό. Με ένα ορθογώνιο τρίγωνο μπορούμε να επαληθεύσουμε ότι οι γωνίες που σχηματίζει με τις ήμισυθειες OA , OB και OG είναι όρθες (σχ. 3).

Συμπέρασμα. Η κατακόρυφη διεύθυνση είναι κάθετη στην επιφάνεια ενός υγρού που βρίσκεται σε ισοροπία. Αυτή η επιφάνεια είναι ένα οριζόντιο επίπεδο.

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

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



Σχ. 6. Το αλφάδι. Το νήμα της σταθμής περνά από το μέσο M της βάσεως του ισοσκελούς τριγώνου AOB, εάν η XY είναι οριζόντια.

Συμπέρασμα. Η κατακόρυφος ενός τόπου περνά απ' το κέντρο της γής. 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 αλφάδι του χτίστη έχει επίσης ένα νήμα της στάθμης με το οποίο ελέγχει, αν μιά επιφάνεια είναι οριζόντια (σχ. 6).

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

1. Το βάρος ενός σώματος είναι η δύναμη, η οποία το έλκει προς τη γή.

2. Το νήμα της στάθμης ύλοποιεί την τροχιά της ελεύθερης πτώσεως ενός σώματος. Η τροχιά αυτή είναι ευθύγραμμη με διεύθυνση κατακόρυφη και φορά από πάνω προς τα κάτω.

3. Η κατακόρυφη διεύθυνση είναι κάθετη στην επιφάνεια ενός υγρού σε ακινησία. Όλες οι κατακόρυφες διευθύνονται προς το κέντρο της γής. Οι κατακόρυφες γειτονικών τόπων μπορούν να θεωρηθούν παράλληλες.

4. Χρησιμοποιούμε το νήμα της στάθμης, για να ελέγξουμε, αν μιά διεύθυνση είναι κατακόρυφη, ή με το αλφάδι, αν μιά επιφάνεια είναι οριζόντια.

8^ο ΜΑΘΗΜΑ: Η επιμήκυνση ενός ελατηρίου μάς δίνει τη δυνατότητα να συγκρίνουμε το βάρος δύο σωμάτων.

ΜΕΤΡΗΣΗ ΤΟΥ ΒΑΡΟΥΣ ΕΝΟΣ ΣΩΜΑΤΟΣ

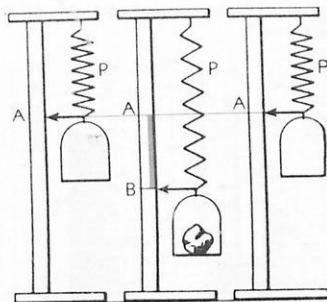
1 Επιμήκυνση ενός ελατηρίου.

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

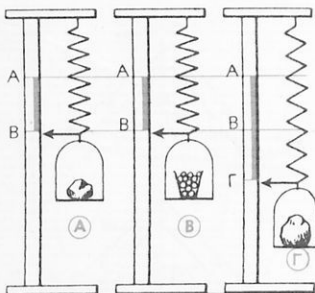
● Σημειώνουμε με μιά λεπτή γραμμή A στον κανόνα την αρχική θέση του ελατηρίου.

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

Αν βγάλουμε την πέτρα, ο δείκτης επανέρχεται στη θέση του (την αρχική). Λέμε ότι το ελατήριο είναι τελείως ελαστικό.



Σχ. 1. Με την επίδραση του βάρους του αντικείμενου το ελατήριο P επιμηκύνεται κατά AB. Όταν αφαιρεθώ το βάρος, το ελατήριο παίρνει το αρχικό του μήκος.

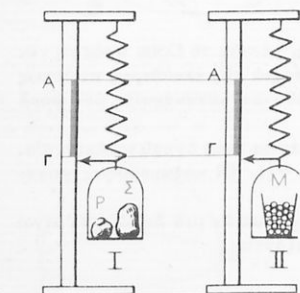


Σχ. 2. Το βάρος της πέτρας Α και το βάρος των σφαιριδίων Β αναγκάζουν το έλατήριο να πάρη την ίδια επιμήκυνση ΑΒ.

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

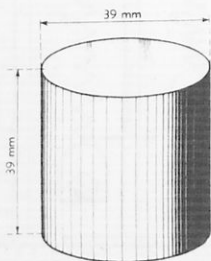
Το βάρος μιας άλλης πέτρας Γ προκαλεί μίαν επιμήκυνση ΑΓ μεγαλύτερη της ΑΒ.

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



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 λευκόχρσο 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 έλατηρίου από την επίδραση ενός σταθερού βάρους είναι πάντα ίδια.

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

2 Ίσότης δύο θαρών.

● Αντικαθιστούμε την πέτρα με σκάγια, ώστόσο ο δείκτης σταματάει πάλι στη γραμμή Β. Το βάρος των σκαγιών έδωσε στο έλατήριο 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 έλατήριο στο οποίο θα εφαρμοστούν διωδοχικά.

3 "Άθροισμα πολλών θαρών.

● Τοποθετούμε στο δίσκο ένα αντικείμενο Μ και βλέπομε μίαν όρισμένη επιμήκυνση.

● Βγάζομε το Μ και τοποθετούμε δυό 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 προκαλή μόνο τον σε ένα έλατήριο την ίδια επιμήκυνση με εκείνη που προκαλούν τὰ δυό άλλα μαζί.

4 Μέτρηση του βάρους ενός σώματος.

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

● "Αν αντικαταστήσωμε στο πείραμα 3 το αντικείμενο Μ με τρία άλλα αντικείμενα Ρ ίσου βάρους, μπορούμε να ειπούμε ότι το βάρος του Μ είναι τριπλάσιο του Ρ· όποτε, αν το βάρος Ρ το πάρωμε για μονάδα βάρους, θα έχωμε το μέτρο του βάρους του αντικείμενου Μ: βάρος του Μ=3 μονάδες βάρους.

Μέτρηση του βάρους ενός σώματος είναι η σύγκριση του βάρους τον με το βάρος άλλων σώματος που το παίρνουμε για μονάδα.

5 Μονάδα βάρους.

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

Το Κιλοπόντ (σύμβολο Κρ) είναι το βάρος που έχει στο Παρίσι η μάζα του ποιοτέπου κυλίνδρου από ιριδιούχο λευκόχρσο, ο οποίος βρίσκεται φυλαγμένος στο Διεθνές Γραφείο Μέτρων και Σταθμών στις Σέβρες (σχ. 4).

Είναι περίπου το βάρος που έχει στο Παρίσι 1 dm³ αποσταγμένο 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

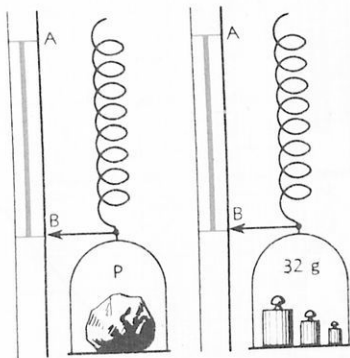
6 Μέτρηση του βάρους ενός σώματος με τη βοήθεια του ελατηρίου.

● Βάζουμε στο δίσκο σταθμά, ώσπου η επιμήκυνση του ελατηρίου 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, ώσπου να έχουμε την ίδια επιμήκυνση.

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

Θά ιδούμε στο επόμενο μάθημα ότι, για να μετρήσουμε το βάρος ενός σώματος, μπορούμε να χρησιμοποιήσουμε ένα ελατήριο, του οποίου ο δείκτης κινείται μπροστά σε μια κλίμακα βαθμολογημένη κατευθείαν 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 g.

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

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

2. Δυό 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 προκαλή μόνο του σε ένα ελατήριο την ίδια επιμήκυνση που προκαλούν τα άλλα ένωμένα.

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.

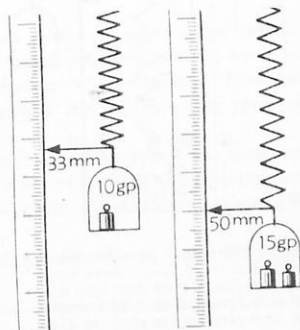
9^ο ΜΑΘΗΜΑ : Πλεονεκτήματα και μειονεκτήματα του ζυγού με ελατήριο.

Ο ΖΥΓΟΣ ΜΕ ΕΛΑΤΗΡΙΟ

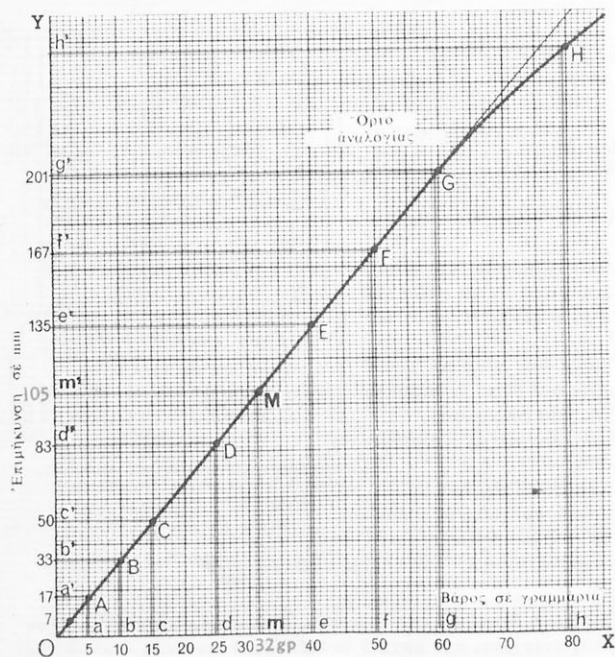
1 Βαθμολόγηση ενός ελατηρίου.

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

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



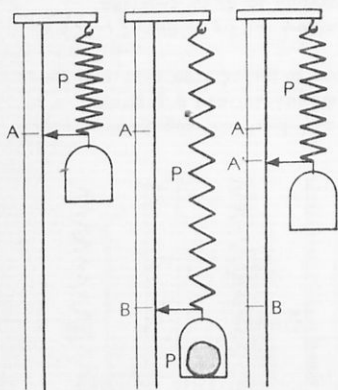
Σχ. 1. Βαθμολόγηση ελατηρίου.



Σχ. 2:

Παρατηρούμε :

- — ότι οι επίμηκυνσεις και τα βάρη μεταβάλλονται με την ίδια φορά,
- — ότι, όταν το βάρος που τοποθετούμε πολλαπλασιάζεται με 2, 3, 4 κτλ., και η επίμηκυνση πολλαπλασιάζεται περίπου με 2, 3, 4 κτλ.



Σχ. 3. Το έλατήριο P έχει υπερβεί το όριο ελαστικότητάς του. Όταν αφαιρέσουμε το βάρος P, το έλατήριο διατηρεί μίαν επίμηκυνση AA'. Αν θέλωμε να μεταχειρισθούμε αυτό το έλατήριο, πρέπει να το ξαναβαθμολογήσωμε.

Συμπέρασμα. Οι επίμηκυνσεις του έλατηρίου είναι ανάλογες με τα βάρη που τις προκαλούν.

- Με τα πειραματικά αποτελέσματα σχηματίζουμε μία γραφική παράσταση (σχ. 2).
'Η καμπύλη αυτή βαθμολογήσεως του έλατηρίου μοιάζει πολύ με ευθεία και μᾶς επιτρέπει χωρίς υπολογισμό νὰ βρούμε τὸ βάρος ἑνὸς σώματος.
- 'Εστω ὅτι θέλωμε νὰ βρούμε τὸ βάρος ἑνὸς σώματος ποὺ προκαλεῖ μίαν ἐπίμηκυνση 105 mm. Ἀπὸ τὸ σημεῖο τοῦ ἄξονα OY, ποὺ ἀντιστοιχεῖ στὰ 105 mm φέρνομε μίαν κάθετη σ' αὐτόν, ἡ ὁποία συναντᾷ τὴν καμπύλην βαθμολογήσεως στὸ σημεῖο M. Ἡ κάθετη ἀπὸ τὸ M στὸν ἄξονα OX τὸν τέμνει στὸ σημεῖο m, τὸ ὁποῖο ἀντιστοιχεῖ σὲ 32 g, ποὺ εἶναι τὸ βάρος τοῦ σώματος.

2 Ζυγὸς με έλατήριο (κανταράκι).

- Χωρίζομε σὲ 10 ἴσα μέρη τὸ διάστημα πάνω στὸν

κανόνα που περιλαμβάνεται ανάμεσα στην αρχική θέση του ελατηρίου και σ' εκείνη που παίρνει όταν ενεργή στο δίσκο του βάρος 50 ρ. Τότε κάθε υποδιαίρεση αντιστοιχεί σε μιάν επίμηκυνση, ή οποία προκαλείται από $50/10 = 5$ ρ.

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

Για 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.

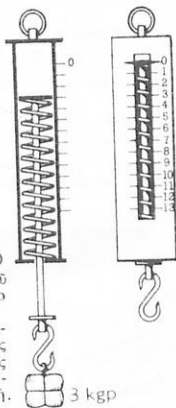
Τα δυναμόμετρα (σχ. 4) κατασκευάζονται συνήθως με τρόπο ώστε το ελατήριο να συμπιέζεται από το βάρος του σώματος που ζυγίζουμε.

Ελατήριο συμπιέζεται

Σχ. 4:

Δυναμόμετρο (Ζυγός με ελατήριο)

Με την επίδραση του βάρους το ελατήριο συμπιέζεται. Όριο χρήσεως του δυναμόμετρου είναι βάρος που αναγκάζει τις σπείρες του ελατηρίου να έλθουν σε έπαφση.



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 επίμηκυνσή του είναι 254 mm. Αν μεταφέρουμε τις τιμές αυτές στο διάγραμμα, παρατηρούμε ότι το αντίστοιχο σημείο βρίσκεται αρκετά κάτω από την ευθεία βαθμολογήσεως.

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

4 Το βάρος ενός Kg δεν έχει την ίδια τιμή σε όλα τα σημεία της γής. Δεν προκαλεί παντού την ίδιαν επίμηκυνση του δυναμομέτρου.

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

Το βάρος π.χ. του προτύπου 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 βρήκαμε ότι το βάρος του προτύπου χιλιογράμμου, το οποίο στο Παρίσι, όπως όρισθηκε, είναι 1 Kp, 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 προτύπου Kg είναι 0,997 Kp (9,78 N).

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

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

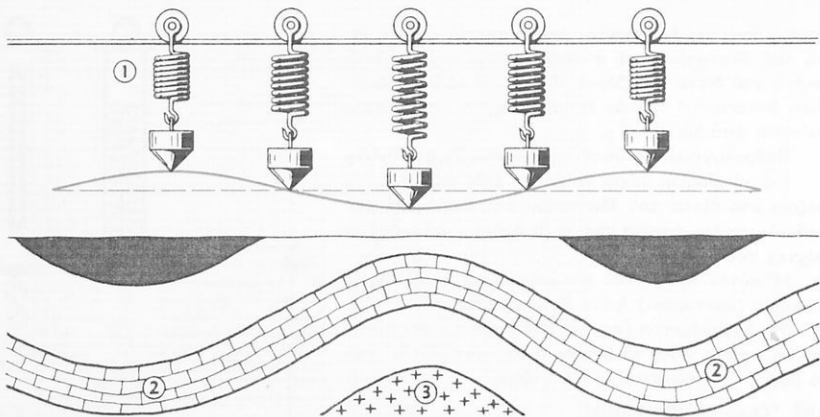
1. Οι επίμηκυνσεις ενός ελατηρίου είναι ανάλογες με τα βάρη τα οποία τις προκαλούν. Αν σημειώσουμε σε χιλιοστομετρικό χαρτί τα βάρη και τις αντίστοιχες επίμηκυνσεις, βρήκαμε την καμπύλη βαθμολογήσεως του ελατηρίου. Η καμπύλη αυτή είναι ευθεία γραμμή, που περνά από την τομή O των αξόνων της γραφικής παραστάσεως.

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

3. Ένα δυναμόμετρο μπορεί να χρησιμοποιηθῆ, όταν το βάρος του σώματος που κρεμούμε δεν περνά ένα όριο, το όριο ελαστικότητας. Πέρα απ' αυτό οι επίμηκυνσεις δεν είναι πια 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, και στο Παρίσι το 1 Kp αντιστοιχεί σε 9,81 N.



Μιά εφαρμογή τῶν μεταβολῶν τῆς βαρύτητας: ἡ βαρυνετορία στὴν ἀναζήτηση τοῦ πετρελαίου.

Μάθαμε ὅτι τὸ βάρος ἑνὸς σώματος μεταβάλλεται ἀπὸ τὸν Ἰσημερινὸ πρὸς τοὺς Πόλους. Αὐτὸ τὸ βάρος μεταβάλλεται ἐπίσης μερικὰ ἑκατομμυριοστὰ τῆς τιμῆς του ἀνάλογα μὲ τὴν παρουσία βαριῶν ἢ ελαφρῶν στρωμάτων καὶ τὴν ἀπόστασή τους ἀπὸ τὴν ἐπιφάνεια τῆς γῆς. Ἔτσι ἕνας θόλος (3) ἀπὸ βαριὰ στρώματα (συμπιεγῆς ἀσβεστόλιθος, βυσάλτης) προκαλεῖ μιὰ ἐπιμήκυνση τοῦ ἐλατηρίου πιὸ μεγάλη ἀπὸ ἐκείνη πού προκαλεῖ ἡ παρουσία ελαφρῶν στρωμάτων ὅπως ἡ ἄμμος (2).

Μ' αὐτὸ τὸν τρόπο προσδιορίζουμε τὴν τομῆ τοῦ ἐπιπέδου καὶ τὴν ἐπιληθύνουμε μὲ ἄλλες μεθόδους. Ἡ γνώση αὐτῆς τῆς τομῆς εἶναι ἀναγκαῖα στὴν ἀναζήτηση τοῦ πετρελαίου. Ἡ συσκευή μετρήσεως εἶναι ἕνα δυναμόμετρο πάρα πολὺ εὐαίσθητο πὸς λέγεταί βαρόμετρο (1).

Πολλὲς διορθώσεις εἶναι ἀπαραίτητες πρὶν βγάλουμε συμπεράσματα ἀπὸ τὶς ἀνωμαλίες πού παρατηρήθηκαν γιὰ νὰ κατασκευάσουμε τὸ χάρτη τῆς περιοχῆς.

ΑΣΚΗΣΕΙΣ

Σειρά 2 : Ἡ κατακόρυφος. Βάρος ἑνὸς σώματος.

I. Ἡ κατακόρυφος.

Μιά ὀρθή γωνία εἶναι 90° ἢ 100 βαθμοί.

Ἡ μοίρα εἶναι 60 πρῶτα λεπτὰ (') καὶ τὸ λεπτὸ 60 δεύτερα (")^ε.

Ἄ βαθμὸς εἶναι 10 δέκατα ἢ 100 ἑκατοστὰ βαθμοῦ.

1. Νὰ μετατραποῦν σὲ βαθμούς: 40° , 22° 45' , 16° 18' 25''.

2. Νὰ μετατραποῦν σὲ μοίρες: 60, 18,50, 78,25 βαθμοί.

Στὴ μέτρηση γωνιῶν χρησιμοποιοῦμε γιὰ μονάδα καὶ τὸ ἀκτίνιο, πού εἶναι ἡ ἐπίκεντρο γωνία κύκλου, τῆς ὁποίας τὸ τόξο ἔχει μῆκος τὴν ἀκτίνα αὐτοῦ τοῦ κύκλου.

3. Πόσο εἶναι τὸ μῆκος ἑνὸς τόξου πού ὀρίζει ἡ γωνία 1 ἀκτινίου σὲ ἕναν κύκλο ἀκτίνας 5cm.;

4. Σὲ ἕναν κύκλο μὲ ἀκτίνα 8 cm νὰ ὑπολογιστῇ σὲ μοίρες καὶ πρῶτα λεπτὰ ἡ ἐπίκεντρο γωνία πού ἔχει μέτρο 1 ἀκτινίου ($\pi = 3,14$).

5. Πόσο εἶναι τὸ μῆκος ἑνὸς τόξου, μὲ προσέγγιση 1mm, τὸ ὅποιο ὀρίζει ἐπίκεντρο γωνία 23° σὲ ἕναν κύκλο ἀκτίνας 12 cm.;

6. Τὸ ναυτικὸ μίλι εἶναι τὸ μῆκος τοῦ τόξου μεγίστου κύκλου πού ὀρίζουν δύο σημεῖα τῆς ἐπιφανείας τῆς γῆς, τῶν ὁποίων οἱ κατακόρυφες σχηματίζουν γωνία 1' (ἀκτίνα γῆς 6300 Km).

Πόσο μῆκος ἔχει τὸ ναυτικὸ μίλι σὲ μέτρα;

7. Πόσο μῆκος ἔχει τὸ τόξο μεγίστου κύκλου πού ὀρίζεται ἀπὸ δύο σημεῖα τῆς ἐπιφανείας τῆς γῆς, ἂν οἱ κατακόρυφες τους σχηματίζουν γωνία ἑνὸς ἑκατοστοῦ τοῦ βαθμοῦ;

8. Ἡ πιὸ μικρὴ γωνία πού διακρίνεται μὲ τὸ μάτι εἶναι 15''. Πόσο εἶναι τὸ τόξο μεγίστου κύκλου πού ὀρίζεται ἀπὸ δύο σημεῖα τῆς ἐπιφανείας τῆς γῆς, ἂν οἱ κατακόρυφες τους σχηματίζουν γωνία 15'';

9. Ἡ γωνία, ἡ ὁποία σχηματίζεται ἀπὸ τὶς κατακόρυφες τοῦ Παρισιοῦ καὶ τῆς Μασσαλίας, εἶναι 5° 52'. Πόσο εἶναι τὸ μῆκος τόξου μεγίστου κύκλου πού χωρίζει αὐτὲς τὶς δύο πόλεις;

10. Πόση γωνία σχηματίζουν οἱ κατακόρυφες τοῦ Παρισιοῦ καὶ τῆς Ὁρλεάνης, ἂν τὸ μῆκος τοῦ τόξου μεγίστου κύκλου ἀνάμεσα σ' αὐτὲς τὶς δύο πόλεις εἶναι 120 Km;

II. Βάρος ενός σώματος.

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

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

α) Να χαραχτεί ή καμπύλη της βαθμολογίας του ελατηρίου.

Κλίμακα: Στόν άξονα OX, 1 cm για βάρος 50 p, και στόν OY, 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 ύπολογισμό.

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 ή καμπύλη της βαθμολογίας του ελατηρίου και να επαληθευτεί η απάντηση (β) με τη βοήθειά της.

Κλίμακα: Στόν άξονα OX, 1 cm για 50 p και στόν OY, 1 cm για επιμήκυνση 5 cm.

13. Σε ένα δυναμόμετρο βαθμολογημένο μέχρι 8 Kp έχουμε επιμήκυνση ελατηρίου 12 mm με

την επίδραση βάρους 1 Kp.

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 Kp επιμηκώνεται 60 mm με την επίδραση βάρους 15 Kp. Να βρεθεί:

α) Πόση είναι η απόσταση ανάμεσα σε δύο διαδοχικές υποδιαίρεσεις.

β) Αν η πιο μικρή μετακίνηση του δείκτη 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, οπότε το ελατήριο γίνεται 39 cm. Γεμίζουμε το δοχείο, με 3ℓ 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.

Σ η μ ε ι ω σ η. Την Ισοδυναμία στις κλίμακες συμβολίζουμε με \cong π.χ. αντί: 1 cm παριστάνει 5 Kp γράφουμε $1 \text{ cm} \cong 5 \text{ Kp}$ ή αντί: παίρνουμε 1 cm για 2 p γράφουμε $1 \text{ cm} \cong 2 \text{ p}$ κτλ.

Το συμβολισμό αυτό μπορούμε να εφαρμόσουμε για όποιαδήποτε γραφική παράσταση.

10° ΜΑΘΗΜΑ :

Η ΕΝΝΟΙΑ ΤΗΣ ΔΥΝΑΜΕΩΣ

1. Αποτελέσματα που προκαλεί μια δύναμη.

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

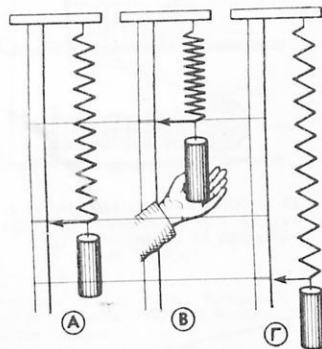
Το ίδιο αποτέλεσμα μπορούμε να πετύχουμε, αν τραβήξουμε το ελεύθερο άκρο με το χέρι μας.

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

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

● δ) Τοποθετούμε πάνω σε μία πλάκα, π.χ. από χαρτόνι, μία σιδερένια σφαίρα. Μπορούμε να την κάνουμε να κινηθεί, να αλλάξει τη διεύθυνση της κινήσεώς της, ή να σταματήσει γέροντας κατάλληλα το χαρτόνι, ή χρησιμοποιώντας ένα μαγνήτη.

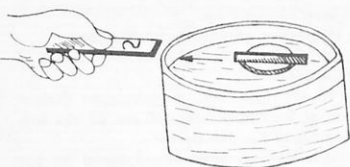
● Το βάρος του σώματος, ή μυϊκή προσπάθεια, ή έλξη του μαγνήτη πάνω στο σίδηρο, ή ώθηση του ανέμου, ή ώθηση του ελατηρίου και του ατμού που έχουν συμπιεστή κτλ., είναι δυνάμεις.



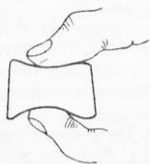
Σχ. 1. Α Το βάρος του κυλίνδρου ενεργεί πάνω στο ελατήριο.

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

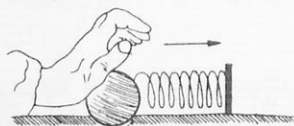
Γ Η δύναμη έλξεως του μαγνήτη α προκαλεί μίαν επιμήκυνση του ελατηρίου, ή οποία προστίθεται σε εκείνη που προκαλεί το βάρος του κυλίνδρου.



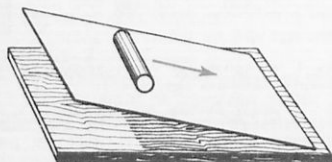
Σχ. 2: 'Ο μαγνήτης κάνει νά κινηθῆ τὸ τεμάχιο τοῦ σιδήρου.



Σχ. 3: Μὲ τὰ δάχτυλά μας μεταβάλλομε τὸ σχῆμα μιάς εὐπλαστῆς οὐσίας



Σχ. 4: 'Όταν ἀφήσουμε ἐλεύθερο τὸ ἐλατήριο πού συμπιέσαμε, ἀναγκάζει τὴ σφαῖρα νά κινηθῆ.



Σχ. 5: 'Ο κύλινδρος μὲ τὴν ἐπίδραση τοῦ βάρους του κυλά πάνω στὸ κεκλιμένο ἐπίπεδο.

Συμπέρασμα. Ὀνομάζομε δύναμη τὴν αἰτία πού μπορεῖ

— νὰ ἀλλάξῃ τὸ σχῆμα ἐνὸς σώματος,

— νὰ θέσῃ σὲ κίνηση ἓνα σῶμα ἢ νὰ τροποποιήσῃ τὴν κίνησή του.

2 Χαρακτηριστικά μιάς δυνάμεως.

● Τεντώνομε τὸ ἐλατήριο μὲ ἓνα νῆμα δεμένο στο ἐλεύθερο ἄκρο A (σχ. 6). Τὸ σημεῖο αὐτὸ λέγεται **σημεῖο ἐφαρμογῆς** τῆς δυνάμεως τοῦ χεριοῦ μας πάνω στο ἐλατήριο, ἐπειδὴ στο σημεῖο αὐτὸ ἐφαρμόζεται ἡ δύναμή μας.

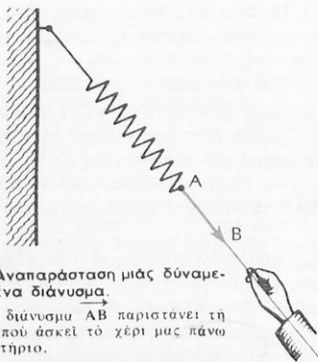
● Τὸ ἐλατήριο ἐπιμηκύνεται κατὰ τὴ διεύθυνση τοῦ τεντωμένου νήματος. Αὐτὴ εἶναι ἡ **διεύθυνση** τῆς δυνάμεως ἢ ἡ εὐθεῖα ἐπιπευργείας τῆς.

● Χαλαρώνομε σιγὰ σιγὰ τὸ νῆμα καὶ τὸ ἐλατήριο ξαναπαίρνει τὸ σχῆμα του. Ἐξασκεῖ δηλ. τὸ ἐλατήριο πάνω στο νῆμα μιά **δύναμη** πού ἔχει τὴν ἴδια διεύθυνση μὲ τὴν προηγούμενη.

● Στο σημεῖο A λοιπὸν ἐνεργοῦν δύο δυνάμεις, ἡ δύναμη τοῦ ἐλατηρίου F πάνω στο νῆμα καὶ ἡ δύναμη τοῦ χεριοῦ μας F πάνω στο ἐλατήριο μὲ τὴν ἴδια διεύθυνση, ἀλλὰ μὲ ἀντίθετη **φορὰ**.

● Τεντώνομε περισσότερο τὸ νῆμα, βάζοντας μεγαλύτερη δύναμη καὶ τὸ ἐλατήριο ἐπιμηκύνεται περισσότερο. Ἡ ἐπιμήκυνση τοῦ ἐλατηρίου ἐξαρτᾶται ἀπὸ τὴν **ἐνταση** τῆς δυνάμεως ἢ ὅποια τὸ ἔλκει.

Συμπέρασμα. Τὸ σημεῖο ἐφαρμογῆς, ἡ διεύθυνση, ἢ φορὰ καὶ ἡ ἐνταση εἶναι τὰ χαρακτηριστικὰ τῆς δυνάμεως.



Σχ. 6: Ἀναπαράσταση μιάς δυνάμεως μὲ ἓνα διάνυσμα.

Τὸ διάνυσμα AB παριστάνει τὴ δύναμη πού ἄσκει τὸ χέρι μας πάνω στο ἐλατήριο.

A : σημεῖο ἐφαρμογῆς τῆς δυνάμεως

AX : διεύθυνση τῆς δυνάμεως

Διάνυσμα \vec{AB} : φορὰ τῆς δυνάμεως

Μήκος τοῦ τμήματος AB: ἐνταση τῆς δυνάμεως.

3 Γραφική παράσταση μίας δύναμης.

Τή δύναμη τήν παριστάνομε με ένα βέλος - διάνυσμα-. 'Η αρχή του βέλους είναι το σημείο εφαρμογής τής δύναμης· διεύθυνση και φορά τής είναι ή διεύθυνση και ή φορά του βέλους. 'Η ένταση βρίσκεται από το μήκος του βέλους (σχ. 7).

4 'Η ένταση μίας δύναμης είναι μέγεθος και μπορεί να μετρηθή.

● Τεντώνομε ένα ελατήριο με μιά δύναμη F που να έχη οποιαδήποτε διεύθυνση και σημειώνομε τήν επιμήκυνση του ελατηρίου. Μποροῦμε τώρα να πετύχωμε τήν ίδια επιμήκυνση, αν εξαρτήσωμε από το ελατήριο ένα βάρος B που είναι και αυτό μιά δύναμη, αλλά με διεύθυνση κατακόρυφη, από πάνω προς τα κάτω. 'Η δύναμη αυτή και το βάρος B έχουμ τήν ίδια ένταση.

Από δυνάμεις έχουμ τήν ίδια ένταση, όταν προκαλοῦν τήν ίδια επιμήκυνση, αν εφαρμοστοῦν διαδοχικά στο ίδιο ελατήριο.

● Τήν ίδια επιμήκυνση μπορούμε να πετύχωμε, αν εφαρμόσωμε στο ελατήριο δύο δυνάμεις μαζί, τήν F_1 και F_2 που να έχουμ τήν ίδια διεύθυνση και φορά. 'Η δύναμη F είναι ίση με το άθροισμα τῶν δυνάμεων F_1 και F_2 .

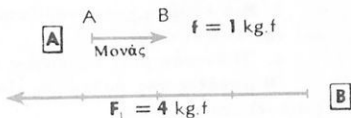
Μιά δύναμη είναι ίση με το άθροισμα δύο άλλων δυνάμεων που ενεργοῦν με τήν ίδια διεύθυνση και φορά, όταν επιμηκύνῃ ένα ελατήριο ὅσο και οἱ δύο άλλες μαζί.

● Τήν ένταση μιᾶς δύναμης τή μετροῦμε, ὅπως και το βάρος, με το δυναμόμετρο (σχ. 8).

● Οἱ μονάδες τής δύναμης είναι οἱ ίδιες με τίς μονάδες του βάρους: Το Κιλοπόντ, που συμβολίζεται με το Kp και το Newton ($1 Kp = 9,81 N$).

Τάξη μεγέθους μερικῶν δυνάμεων.

Δύναμη ἔλξης ἑνὸς ἀνθρώπου	20 – 30 Kp
» » » ἀλόγου	60 – 70 Kp
» » μιᾶς ἀτμομηχανῆς σιδηροδρόμου	10 – 80 Mp
» ὠθήσεως στροβιλοσαντι- δραστήρα Boeing 707	5920 Kp
» ὠθήσεως πυραύλου *A- τλας κατὰ τήν ἐκτόξευση	178 Mp



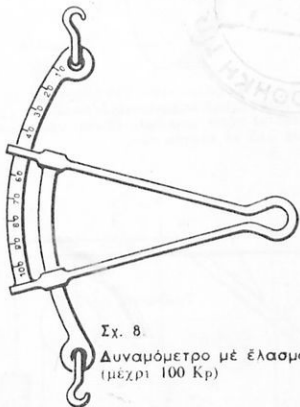
Σχ. 7.

Α 'Η μονάδα τής δύναμης παριστάνεται με το μήκος του τμήματος ΑΒ.

Β F_1 είναι μιά ὀριζόντια δύναμη με φορά από δεξιά προς τὰ ἀριστερά και με ένταση 4 Kp .

Γ F_2 είναι ένα βάρος 2 Kp

Δ F_3 είναι μιά δύναμη πλάγια από πάνω προς τὰ κάτω με φορά προς τὰ δεξιά.



Σχ. 8.

Δυναμόμετρο με ἔλασμα (μέχρι 100 Kp)

*Υπάρχουμ πολλοί τύποι δυναμομέτρων με τὰ ὁποῖα μετροῦμε δυνάμεις πολλῶν τόννων.

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

1. 'Ονομάζομε δύναμη κάθε αἰτία που μπορεί να μεταβάλλῃ το σχῆμα ἑνὸς σώματος, να τὸ θέσῃ σε κίνηση ἢ να τροποποιήσῃ τήν κίνησή του.

2. Το βάρος ἑνὸς σώματος, ἡ μυϊκή δύναμη, ἡ ἔλξη του μαγνήτη, ἡ δύναμη του νεροῦ που ρέει, ἡ ἐλαστική δύναμη του ἀτμοῦ κτλ., είναι οἱ πιὸ συνηθισμένες δυνάμεις που χρησιμοποιοῦνται για τήν κίνηση τῶν μηχανῶν.

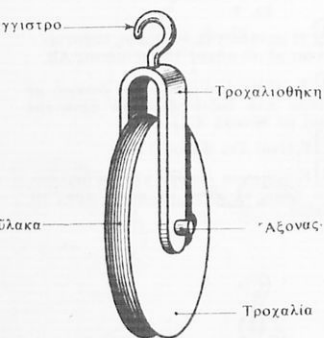
3. Μία δύναμη χαρακτηρίζεται από το σημείο εφαρμογής, τη διεύθυνση, τη φορά και την έντασή της.

4. Η ένταση μιας δυνάμεως είναι ένα μέγεθος που μπορεί να μετρηθῆ.

Οι μονάδες τῆς δυνάμεως είναι οἱ ἴδιες μὲ τις μονάδες τοῦ βάρους: τὸ Κρ (Κιλοπόντ) καὶ τὸ Newton.

11^ο ΜΑΘΗΜΑ : Ἴσορροπία ἑνὸς σώματος μὲ τὴν ἐπίδραση πολλῶν δυνάμεων.

Η ΤΡΟΧΑΛΙΑ



Σχ. 1. Ἡ τροχαλία εἶναι ἕνας δίσκος μὲ ὄβλακα στὴν περιφέρεια, ὁ ὁποῖος στρέφεται γύρω ἀπὸ ἕναν ἄξονα πού περνᾷ ἀπὸ τὸ κέντρο του.

1 Ἡ τροχαλία ἀλλάζει τὴ διεύθυνση μιᾶς δυνάμεως

Μὲ τὸ πείραμα (σχ. 2) βλέπομε ὅτι, ἐνῶ τὸ βάρος πού κρεμοῦμε εἶναι μιὰ δύναμη πού ἔχει διεύθυνση κατακόρυφη, ἡ δύναμη αὐτὴ μεταφέρεται στὸ ἄκρο Α τοῦ δυναμομέτρου μὲ διεύθυνση ΑΧ καὶ ἔνταση τὴν ἴδια.

Ὅποιοιδήποτε καὶ ἂν εἶναι ἡ θέση τοῦ κρίκου Γ, ἡ ἔνδειξη τοῦ δυναμομέτρου μένει ἡ ἴδια.

Συμπέρασμα. Ἡ τροχαλία μεταβάλλει τὴ διεύθυνση μιᾶς δυνάμεως, χωρὶς νὰ ἀλλάξῃ τὴν ἔντασή της.

2 Ἴσορροπία δύο ἀντιθέτων δυνάμεων.

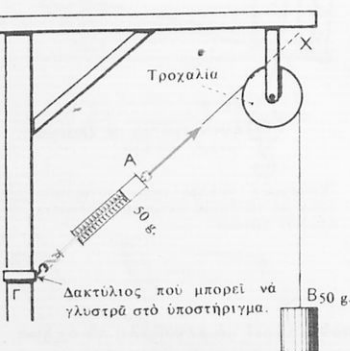
Ἡ μυϊκὴ προσπάθεια κάθε ὁμάδας παιδιῶν (σχ. 3) εἶναι καὶ μιὰ δύναμη. Τὸ τενωμένο σκοινὶ μᾶς δίνει τὴν κοινὴ διεύθυνση τῶν δυὸ δυνάμεων. Ἄν τὸ σημείο Ο, κοινὸ σημείο ἐφαρμογῆς, στὴν ὅλη προσπάθεια τῶν ὁμάδων μείνῃ στὴ θέση του, τότε οἱ δυνάμεις εἶναι ἴσες καὶ ἀντίθετες: Βρίσκονται δηλ. στὴν ἴδια εὐθεῖα, ἔχουν τὴν ἴδια ἔνταση καὶ ἀντίθετη φορά.

Μόνο ὅταν οἱ δυνάμεις (τὰ βάρη) F_1 καὶ F_2 (πείραμα 3) εἶναι ἴσες, ὁ κρίκος Ο ἰσορροπεῖ, διαφορετικὰ θὰ κινηθῆ πρὸς τὸ μέρος τῆς μεγαλύτερης δυνάμεως.

Συμπέρασμα. Ὅταν δυὸ δυνάμεις ἴσες καὶ ἀντίθετες ἐνεργοῦν σὲ ἕνα σῶμα, τότε τὸ σῶμα αὐτὸ ἰσορροπεῖ.

3 Ἴσορροπία δυνάμεων πού συντρέχουν (πού ἔχουν κοινὸ σημείο ἐφαρμογῆς).

● Παρατήρηση. Οἱ δυὸ ξυλοκόπτοι πού βλέπομε (σχ. 4) τραβοῦν ὁ καθένας πρὸς τὸ μέρος του τὸ δέντρο. Εἶναι φανερὸ ὅτι καὶ οἱ δυὸ δυνάμεις ἔχουν κοινὸ σημείο ἐφαρμογῆς. Οἱ δυνάμεις αὐτὲς λέγονται συντρέχουσες.



Σχ. 2. Τὸ μήκος τοῦ ἐλατηρίου δὲν μεταβάλλεται, ὅποια καὶ ἂν εἶναι ἡ θέση τοῦ σημείου Γ.

Ἡ τροχαλία μεταβάλλει τὴ διεύθυνση μιᾶς δυνάμεως χωρὶς νὰ μεταβάλλῃ τὴν ἔντασή της.

● **Πείραμα.** "Αν από τις άκρες τών τριών νημάτων κρεμάσουμε τα βάρη που βλέπουμε στην εικόνα (5), ο κρίκος Ο στην άρχή θα κινηθῆ καί ύστερα θα Ισορροπήσῃ.

Οί τρεῖς δυνάμεις F_1 , F_2 , F_3 ενεργοῦν σέ ἕνα σημεῖο καί ἰσορροποῦν. Εἶναι εὐκόλο νά δεῖξωμε ὅτι οἱ διευθύνσεις τών τριῶν αὐτῶν δυνάμεων βρῖσκονται στό ἴδιο ἐπίπεδο. (Μέ μιά πλάκα π.χ. ἀπό χαρτόνι πού τοποθετοῦμε πίσω ἀπ' αὐτές).

Συμπέρασμα. Ὅνομάζομε *συντρέχουσες δυνάμεις* ἐκείνες πού οἱ διευθύνσεις τους ἔχουν ἕνα κοινό σημεῖο.

"Ὅταν τρεῖς συντρέχουσες δυνάμεις ἰσορροποῦν, τότε οἱ δυνάμεις αὐτές βρῖσκονται στό ἴδιο ἐπίπεδο.

4 Συνισταμένη δύο δυνάμεων πού συντρέχουν.

● Τοποθετοῦμε πίσω ἀπό τὰ νήματα ἕνα λευκό χαρτόνι καί σημειώνομε μέ τὰ διανύσματα ΟΑ ΟΒ ΟΓ τῆς δυνάμεις F_1 , F_2 , F_3 . Οἱ δυνάμεις F_1 καί F_2 ἰσορροποῦν τήν F_3 . Μποροῦμε νά πετύχωμε τήν ἴδια ἰσορροπία, ἀν ἀντικαταστήσωμε τῆς δυνάμεις F_1 καί F_2 μέ τή δύναμη R , ἴση καί ἀντίθετη μέ τήν F_3 .

● Τή δύναμη αὐτή, πού φέρνει τὸ ἴδιο ἀποτέλεσμα μέ τῆς δύο δυνάμεις F_1 καί F_2 , τήν παριστάνομε μέ τὸ διάνυσμα ΟΔ. Ἡ δύναμη R λέγεται *συνισταμένη* τῶν δυνάμεων F_1 καί F_2 .

● "Αν κατασκευάσωμε τὸ τετράπλευρο ΟΑΔΒ, βλέπομε ὅτι εἶναι ἕνα παραλληλόγραμμο. Τὸ διάνυσμα ΟΔ εἶναι ἡ διαγώνιος αὐτοῦ τοῦ παραλληλογράμμου.

Συμπέρασμα. Ἡ συνισταμένη δύο δυνάμεων πού συντρέχουν εἶναι μιά δύναμη, ἡ ὁποία, ὅταν ενεργῆ (μόνη της), φέρνει τὰ ἴδια ἀποτελέσματα μέ τῆς δύο αὐτές δυνάμεις.

Ἡ συνισταμένη παριστάνεται μέ τή διαγώνιο τοῦ παραλληλογράμμου πού κατασκευάζομε ἀπό τὰ διανύσματα τῶν δύο αὐτῶν δυνάμεων.

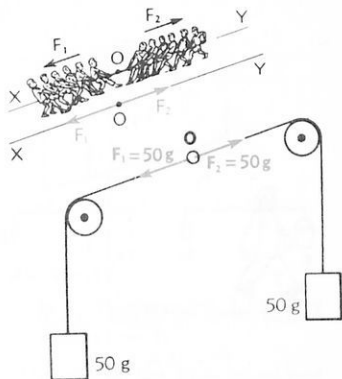
ΠΕΡΙΛΗΨΗ

1. Ἡ τροχαλία τροποποιεῖ τή διεύθυνση μιᾶς δυνάμεως, δέν μεταβάλλει ὁμως τήν ἔντασή της.

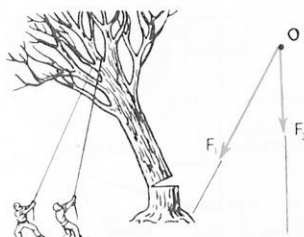
2. "Ἐνα σῶμα ἰσορροπεῖ, ὅταν ενεργοῦν πάνω του δύο δυνάμεις ἴσες καί ἀντίθετες.

3. Δυὸ δυνάμεις λέγονται *συντρέχουσες*, ὅταν οἱ διευθύνσεις τους ἔχουν ἕνα κοινό σημεῖο. Οἱ διευθύνσεις τριῶν δυνάμεων πού συντρέχουν, ὅταν ἰσορροποῦν, βρῖσκονται στό ἴδιο ἐπίπεδο.

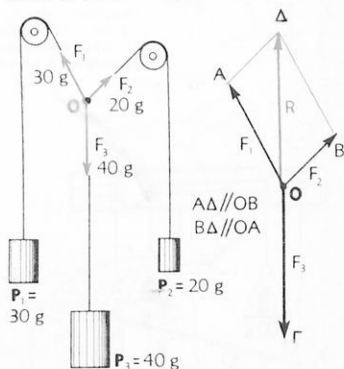
4. Ἡ συνισταμένη δύο δυνάμεων πού συντρέχουν παριστάνεται μέ τή διαγώνιο τοῦ παραλληλογράμμου πού κατασκευάζομε ἀπό τὰ διανύσματα τῶν δύο αὐτῶν δυνάμεων.



Ἐχ. 3. Ὁ δακτύλιος μέ τήν ἐπίδραση δύο δυνάμεων F_1 καί F_2 ἴσων καί ἀντιθέτων μένει ἀκίνητος. Δυὸ δυνάμεις ἴσες καί ἀντίθετες ἰσορροποῦν.



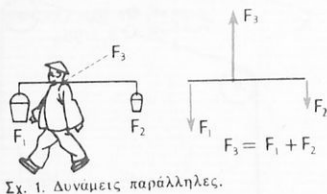
Ἐχ. 4. Δυνάμεις πού συντρέχουν (πού ενεργοῦν ἀπό ἴδιο σημεῖο).



Ἐχ. 5. Οἱ συντρέχουσες δυνάμεις F_1 καί F_2 ἰσορροποῦν ἀπό τή δύναμη F_3

Τὸ διάνυσμα ΟΔ παριστάνει δύναμη ἀντίθετη πρὸς τήν F_3 . Ἡ δύναμη R φέρνει τὸ ἴδιο ἀποτέλεσμα πού φέρνουν καί δύο δυνάμεις F_1 καί F_2 μαζί. R εἶναι ἡ συνισταμένη τῆς F_1 καί F_2 . Οἱ δυνάμεις F_1 καί F_2 εἶναι οἱ συνιστώσες τῆς συνισταμένης R .

ΔΥΝΑΜΕΙΣ ΠΑΡΑΛΛΗΛΕΣ



Σχ. 1. Δυνάμεις παράλληλες.

1 Ίσορροπία δυο παραλλήλων δυνάμεων.

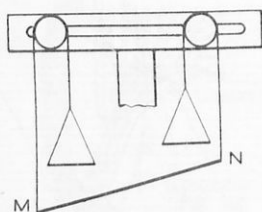
● **Παρατήρηση:** Τα δυο βάρη που σηκώνει αυτός ο άνθρωπος (σχ. 1) είναι δυνάμεις παράλληλες και έχουν την ίδια φορά. Οι δυνάμεις αυτές εφαρμόζονται στα άκρα της ράβδου που ισορροπεί στον ώμο του ανθρώπου στο σημείο O.

● **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 άριστο δίσκο ένα βάρος 100 p και στο δεξιό 50 p. Η ράβδος MN αρχίζει να κινηθεί προς τα επάνω και, για να την ισορροπήσωμε πρέπει να ξαρθήσωμε από το σημείο O ένα βάρος 150 p.

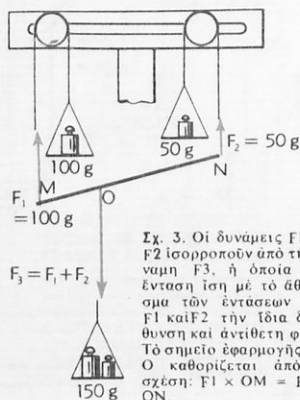
Παρατηρούμε ότι το σημείο O απέχει από τα άκρα της ράβδου OM=12 cm και ON=24 cm (σχ. 3).

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



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

F ₁ p	F ₂ p	ισορροπία πετυ- χάινομε, όταν			F ₁ × OM	F ₂ × 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 F₁ και F₂ ισορροπούν από τη δύναμη F₃, η οποία έχει ένταση ίση με το άθροισμα των εντάσεων της F₁ και F₂ την ίδια διεύθυνση και αντίθετη φορά. Το σημείο εφαρμογής της O καθορίζεται από τη σχέση: F₁ × OM = F₂ × ON.

Συμπέρασμα. Δυο παράλληλες δυνάμεις F₁ και F₂ που έχουν την αλλη φορά και ενεργούν στα σημεία M και N μιας εθθείας, ισορροπούνται από μια τρίτη δύναμη F₃ που είναι παράλληλη με τις δυνάμεις αυτές και έχει φορά αντίθετη. Η ένταση της F₃ είναι ίση με το άθροισμα των F₁ και F₂ είναι δηλ. F₃ = F₁ + F₂. Το σημείο εφαρμογής O της δυνάμεως F₃ βρίσκεται πάνω στο εθδύγραμμο τμήμα MN και καθορίζεται από τη σχέση:

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

2 Συνισταμένη των παραλλήλων δυνάμεων.

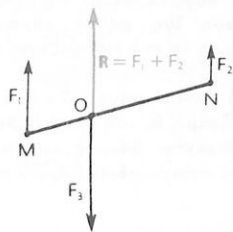
Το σημείο O δέν θά μετακινηθῆ, καί αν ενεργοῦ

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

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

Ή συνισταμένη δυο δυνάμεων παραλλήλων και τής αυτής φοράς που εφαρμόζουν 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 ή θέση του σημείου O τής εφαρμογής της καθορίζεται από τη σχέση:

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



Σχ. 4. Ή 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.

Γνωρίζομε 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 αφήσωμε ένα σώμα ελεύθερο, π.χ. ένα κομμάτι μάρμαρο, θα πέσει κατακόρυφα με την επίδραση του βάρους του. Το ίδιο θα συμβή για όλα τα κομμάτια που θα πάρωμε, αν κόψωμε το σώμα σε μικρότερα, όσο μικρά και αν είναι και τα αφήσωμε ελεύθερα, έπειδη τόσο στο καθένα ενεργεί ή δύναμη του βάρους του που έχει διεύθυνση κατακόρυφη.

● Μπορούμε λοιπόν να θεωρήσωμε ότι το σώμα αποτελείται από μικρά κομματάκια και έπομένως το βάρος του σώματος θα είναι ή συνισταμένη όλων αυτών των στοιχειωδών βαρών που είναι δυνάμεις παράλληλες και τής αυτής φοράς.

● Ή συνισταμένη των παραλλήλων αυτών δυνάμεων βρίσκεται, αν συνθέσωμε δυο από τις δυνάμεις αυτές και τη συνισταμένη τους με την τρίτη δύναμη, τή νέα συνισταμένη με την τέταρτη κ.ο.κ., ώσότου καταλήξωμε σε μία δύναμη που είναι το βάρος του σώματος.

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

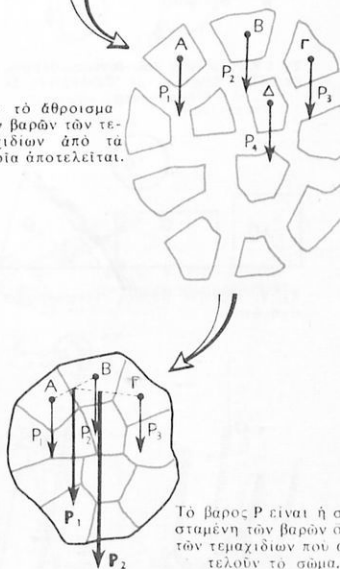
Ή αποδεικνύεται ότι όποια σειρά και αν ακολουθήσωμε στη σύνθεση των δυνάμεων, βρίσκομε το ίδιο κέντρο βάρους.

Συμπέρασμα. Κέντρο βάρους ενός σώματος είναι το σημείο τής εφαρμογής τής 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 όποια αποτελείται.



Το βάρος P είναι ή συνισταμένη των βαρών ό των τεμαχιδίων που αποτελούν το σώμα.

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

1. Δυο δυνάμεις F_1 και F_2 παράλληλες και τής αυτής φοράς και που ενεργούν στα σημεία M και N μιας εύθειας ισορροπούν από μία τρίτη

δύναμη F παράλληλη με τις δυνάμεις αυτές, αλλά αντίθετης φοράς. Ἡ δύναμη αὐτὴ ἔχει ἔνταση ἴση με τὸ ἄθροισμα τῶν ἐντάσεων τῶν δυὸ δυνάμεων. Τὸ σημεῖο O τῆς ἐφαρμογῆς τῆς καθορίζεται ἀπὸ τὴν σχέση:

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

2. Ἡ συνισταμένη τῶν δυὸ αὐτῶν παραλλήλων καὶ τῆς αὐτῆς φοράς 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 πού τὸ ἄθροισμά τους ἀποτελεῖ τὸ βάρος τοῦ σώματος.

13^ο ΜΑΘΗΜΑ: Πειραματικός προσδιορισμός τοῦ κέντρου βάρους.

ΚΕΝΤΡΟ ΒΑΡΟΥΣ

1 Κέντρο βάρους μίας πλάκας.

● Κρεμοῦμε μιά πλάκα π.χ. ἀπὸ χαρτόνι με ἓνα νῆμα πού τὸ ἔχομε στερεώσει σὲ ἓνα σημεῖο τῆς περιμέτρου τῆς.

● Ἀπὸ τὸ ἴδιο σημεῖο ἔχομε κρεμάσει καὶ ἓνα νῆμα τῆς στάθμης. Ἄν τὸ νῆμα αὐτὸ τῆς στάθμης τὸ ἔχομε τρίψει προηγουμένως με κιμωλία, θὰ ἀφήσει πάνω στοῦ χαρτόνι μιάν ἄσπρη γραμμὴ. Ἡ κοινὴ κατακόρυφος, πού σχηματίζεται ἀπὸ τὸ νῆμα τῆς στάθμης καὶ ἀπὸ τὸ νῆμα, ὅπου ἔχομε κρεμάσει τὸ σῶμα, εἶναι ἡ διεύθυνση τοῦ βάρους τοῦ σώματος.

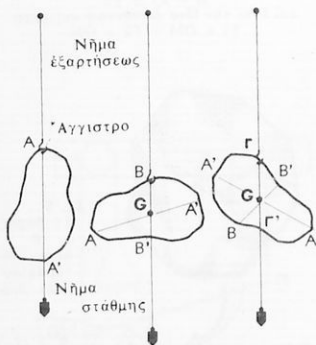
● Ἐπαναλαμβάνομε τὸ ἴδιο πείραμα με διάφορα σημεῖα $B \Gamma \dots$ τῆς περιμέτρου τῆς πλάκας καὶ βλέπομε ὅτι τὰ ἴχνη τῆς κιμωλίας $BB' \Gamma\Gamma'$ συντρέχουν σὲ ἓνα σημεῖο G . Αὐτὸ εἶναι τὸ σημεῖο ἐφαρμογῆς τοῦ βάρους τοῦ σώματος, ἢ τὸ κέντρο βάρους τῆς πλάκας (σχ. 1).

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

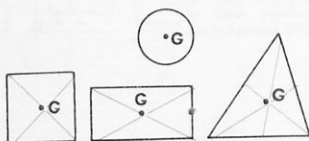
Σημείωση. Γιὰ νὰ καθορίσωμε τὸ κέντρο βάρους τοῦ σώματος, εἶναι ἀρκετὸ νὰ τὸ κρεμάσωμε διαδοχικὰ ἀπὸ δύο μόνο σημεῖα τῆς περιμέτρου του πού νὰ ἀπέχουν μεταξύ τους.

2 Κέντρο βάρους σωμάτων με γεωμετρικὸ σχῆμα πού εἶναι ἐπίπεδα καὶ ὁμογενῆ.

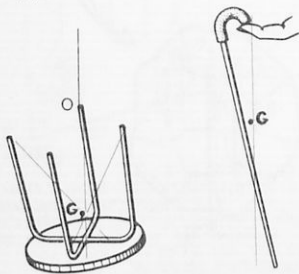
● Ἐπαναλαμβάνομε τὸ προηγουμένο πείραμα με ὁμογενεῖς πλάκες πού ἔχουν διάφορα συμμετρικὰ γεωμετρικὰ σχήματα καὶ βλέπομε ὅτι τὸ κέντρο βάρους



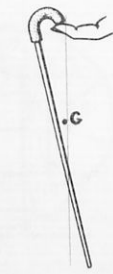
Σχ. 1 Καθορισμός τοῦ κέντρου βάρους ἐπιπέδου σώματος με διαδοχικὲς ἐξαρτήσεις.



Σχ. 2. Κέντρο βάρους γεωμετρικῶν σχημάτων.



Σχ. 3. Καθορισμός τοῦ κέντρου βάρους ἑνὸς σκάμνιου.



Σχ. 4. Ἴσορροπία ραβδῶ

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 διάμεσές του (σχ. 2).

3 Κέντρο βάρους όποιουδήποτε στερεού σώματος.

Η μέθοδος της διπλής εξαρτήσεως που εφαρμόσαμε προηγουμένως, για να καθορίσωμε το κέντρο βάρους μιάς πλάκας, δέν μπορεί να μᾶς χρησιμεύσει για τόν ίδιο σκοπό, όταν τὸ σῶμα ἔχη ἕνα ὀποιοδήποτε σχῆμα, γιατί δέν μπορούμε να σημειώσωμε τήν προέκταση τῆς κατακορύφου ἀπὸ τὸ σημείο, πού κρεμάσαμε τὸ σῶμα· σὲ ὀρισμένες ὁμως περιπτώσεις, ὅπως π.χ. σὲ ἕνα σκαμνί, ἕνα μπαστούνι (σχ. 3,4) κτλ., μπορούμε νὰ τὴν εφαρμόσωμε καὶ βλέπομε ὅτι τὸ κέντρο βάρους εἶναι δυνατό νὰ βρῖσκεται καὶ ἔξω ἀπὸ τὸ σῶμα.

4 Κέντρο βάρους στερεῶν σωμάτων με γεωμετρικό σχῆμα.

Τὸ κέντρο βάρους σωμάτων πού ἔχουν συμμετρικό γεωμετρικό σχῆμα, ἂν αὐτὰ εἶναι ὁμογενῆ, συμπίπτει με τὸ γεωμετρικό τους κέντρο, ἐνῶ ἂν δέν εἶναι, τότε βρῖσκεται στὸ βαρύτερο μέρος τοῦ σώματος ἢ κοντὰ σ' αὐτό.

5 Ἴσορροπία.

● Ἄν παρατηρήσωμε μιά μεταλλινὴ πλάκα πού ἔχομε κρεμάσει ἀπὸ ἕνα σημείο O , θὰ ἴδωμε ὅτι, ὅταν τὴ μετατοπίσωμε, ὕστερα ἀπὸ μερικὲς ταλαντώσεις θὰ ἰσορροπήσει στὴν ἀρχικὴ τῆς θέσης (σχ. 6).

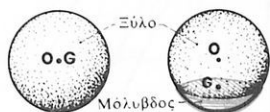
● Ἄν τοποθετήσωμε τὴν πλάκα ἔτσι πού τὸ κέντρο βάρους τῆς νὰ εἶναι πάνω ἀπὸ τὸ σημείο O (σχ. 7 Α) καὶ βροῦμε τὴ θέση ἰσορροπίας τοῦ σώματος, πού δύσκολα πετυχαίνεται, τὸ κέντρο βάρους θὰ βρῖσκεται στὴν ἴδια κατακόρυφο με τὸ σημείο O .

● Ἄν ὁμως μετατοπίσωμε καὶ ἐλάχιστα τὸ σῶμα, τοῦτο δέν ξανάρχεται στὴ θέση του, ἀλλὰ παίρνει τὴν προηγούμενη θέση ἰσορροπίας.

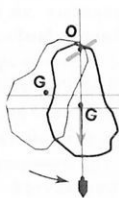
● Στὴν πρώτη περίπτωση λέμε ὅτι τὸ σῶμα βρῖσκεται σὲ εὐσταθῆ ἰσορροπία, ἐνῶ στὴ δεύτερη σὲ ἀσταθῆ.

● Ἄν τέλος κρεμάσωμε τὸ σῶμα ἀπὸ τὸ κέντρο βάρους του, τότε, ὀποιαδήποτε θέση καὶ ἂν τοῦ δώσωμε, βλέπομε ὅτι ἰσορροπεῖ. Στὴν περίπτωση αὐτὴ λέμε ὅτι τὸ σῶμα βρῖσκεται σὲ ἀδιάφορη ἰσορροπία (σχ. 7 Β).

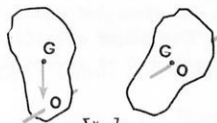
Παρατήρηση: Παρατηροῦμε ὅτι σὲ ὅλες τῖς περιπτώσεις τὸ κέντρο βάρους ἔχει τὴν τάση νὰ καταλάβῃ τὴ χαμηλότερη θέση.



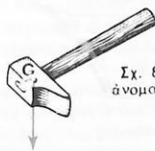
Σχ. 5 Σφαῖρα ὁμογενῆς G καὶ O συμπίπτουν. Σφαῖρα ἀνομοιογενῆς C καὶ O δέν συμπίπτουν.



Σχ. 6 Ἡ πλάκα ἂν ἀπομακρυνθῆ ἀπὸ τὴ θέση ἰσορροπίας ὕστερα ἀπὸ μερικὲς ταλαντώσεις, ἐπανέρχεται στὴν ἀρχικὴ τῆς θέσης. Τὸ σῶμα βρῖσκεται σὲ εὐσταθῆ ἰσορροπία. O καὶ O' στὴν ἴδια κατακόρυφο. Γὸ O πάνω ἀπὸ τὸ G .



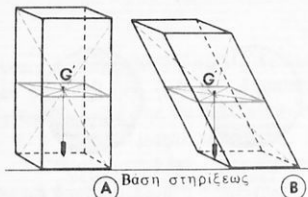
Σχ. 7 Ἴσορροπία ἀσταθῆς (O κάτω ἀπὸ τὸ G). Ἴσορροπία ἀδιάφορη (O καὶ G συμπίπτουν).



Σχ. 8. Κέντρο βάρους ἀνομοιογενούς σώματος.



Σχ. 9. Νὰ ἐξηγηθῆ ἡ ἰσορροπία τοῦ ἀκροβατῆ. Εἶναι εὐκόλο νὰ πραγματοποιησωμε καὶ ἄλλα παρόμοια πειράματα με ἀπλά μέσα.



Σχ. 10. Ίσορροπία σώματος στηριζομένου σε ένα υποστηρίγμα.

Ποιά θέση τείνει να πάρη τὸ πρίσμα Β;

6 Ίσορροπία ἑνὸς σώματος στηριζομένου σὲ ὀριζόντιο ἐπίπεδο.

Πείραμα. Τὸ ἄρθρωτὸ παραλληλεπίπεδο ἰσορροπεῖ πάνω στὴ βάση του, βάση στηρίξεως, μόνον ὅταν ἢ κατακόρυφος, πού περνᾶ ἀπὸ τὸ κέντρο βάρους, περνᾶ καὶ ἀπὸ τὴ βάση του. Σὲ κάθε ἄλλη περίπτωση τὸ σῶμα πέφτει.

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

1. Μποροῦμε νὰ καθορίσωμε τὸ κέντρο βάρους ἑνὸς σώματος, ἂν τὸ κρεμάσωμε διαδοχικὰ ἀπὸ διάφορα σημεῖα του καὶ σημειώσωμε κάθε φορά τὴ διεύθυνση τῆς κατακόρυφου πού περνᾶ ἀπὸ τὰ σημεῖα αὐτά. "Ὅλες αὐτὲς οἱ κατακόρυφες περνοῦν ἀπὸ ἓνα σημεῖο πού εἶναι τὸ κέντρο βάρους τοῦ σώματος.

2. Κέντρο βάρους τοῦ κύκλου, τοῦ τετραγώνου, τοῦ παραλληλογράμμου εἶναι τὸ γεωμετρικὸ τους κέντρο, καὶ τοῦ τριγώνου τὸ σημεῖο πού συντρέχουν οἱ διάμεσοί του.

3. Κέντρο βάρους τῆς σφαίρας, τοῦ κυλίνδρου καὶ τοῦ κύβου, ἂν εἶναι ὁμογενῆ, εἶναι τὸ γεωμετρικὸ τους κέντρο· σὲ κάθε ἄλλη περίπτωση βρίσκεται στὸ βαρύτερο μέρος τοῦ σώματος ἢ στὸ πλησιέστερο σημεῖο του.

4. Ἐνα σῶμα πού εἶναι κρεμασμένο ἀπὸ ὀριζόντιον ἄξονα βρίσκεται σὲ εὐσταθῆ ἰσορροπία, ὅταν τὸ κέντρο βάρους του εἶναι στὴν κατακόρυφο πού περνᾶ ἀπὸ τὸν ἄξονα καὶ κάτω ἀπ' αὐτόν.

5. Ἐνα σῶμα στηριζόμενο σὲ ὀριζόντιο ἐπίπεδο ἰσορροπεῖ, ὅταν ἢ κατακόρυφος πού περνᾶ ἀπὸ τὸ κέντρο βάρους τοῦ σώματος συναντᾶ τὴ βάση τῆς στηρίξεώς του.

ΑΣΚΗΣΕΙΣ

Σειρὰ 3: Δύναμη. Δυναμόμετρο.

I. Ἡ ἔννοια τῆς δυνάμεως.

1. Μὲ κλίμακα δυνάμεων 2 cm γιὰ 1 Kp νὰ παρασταθῆ γραφικὰ μὲ σημεῖο ἐφαρμογῆς τὸ Ο.

α) Ἐνα βιῶρος 3 Kp.

β) Μία δύναμη ὀριζόντια μὲ φορά ἀπὸ τ' ἄριστερά στὰ δεξιά καὶ ἔνταση 2,4 Kp.

γ) Μία πλάγια δύναμη, μὲ φορά ἀπὸ κάτω πρὸς τὰ πάνω πού σχηματίζει γωνία 60° μὲ τὴν προηγούμενη καὶ ἔχει ἔνταση 4 Kp.

2. Δύο διανύσματα ἔχουν μῆκος ἀντίστοιχα 52 mm καὶ 75 mm. Ποιά ἔνταση ἔχουν οἱ δυνάμεις πού παριστάνουν τὰ διανύσματα αὐτά, ἂν στὴν κλίμακα πήραμε 1 cm γιὰ 100 p;

3. Νὰ παρασταθοῦν γραφικὰ μὲ κλίμακα 1 cm = 1 Kp δύο κάθετες δυνάμεις ἐφαρμοσμένες σὲ ἓνα σημεῖο Ο μὲ ἀντίστοιχες ἐντάσεις 3,2 Kp καὶ 4,8 Kp.

4. Γνωρίζοντας ὅτι στὸ Παρίσι 1 Kp ἰσοδυναμεῖ μὲ 9,81 N, νὰ βρεθῆ μὲ πόσα Kp ἰσοδυναμεῖ ἐκεῖ τὸ 1 N.

5. Νὰ ὑπολογιστῆ σὲ N ἡ δύναμη πού συγκρατεῖ ἓνα ἄνθρωπο στὴν ἐπιφάνεια τῆς γῆς, ἂν αὐτὸς ζυγίζη στὸ Παρίσι 58 Kp.

6. Ὁ παρακάτω πίνακας δίνει τὴν τάξη μεγέθους μερικῶν δυνάμεων.

Δύναμη ἔλξεως ἀνθρώπου (μέση προσπάθεια): 20—30 Kp.

Δύναμη ἔλξεως ἀλόγου (μέση προσπάθεια): 60—70 Kp.

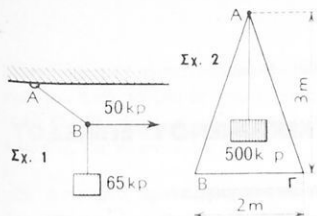
Δύναμη ἔλξεως ἀτμομηχανῆς σιδηροδρόμου: 25 Mp.

Νὰ ἐκφραστῆ ἡ ἔνταση αὐτῶν τῶν δυνάμεων σὲ Newtons. (1 Kp=9,81 N).

7. Τὸ ἐλατήριο ἑνὸς δυναμόμετρο ἐπιμηκύνεται κατὰ 2 cm μὲ τὴν ἐπίδραση δυνάμεως 5 Kp. Ὑποθέτομε ὅτι οἱ ἐπιμηκύνσεις εἶναι ἀνάλογες μὲ τὴν δυνάμει πού τὶς προκαλοῦν.

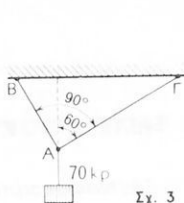
α) Νὰ ὑπολογιστῆ ἡ ἀπόσταση ἀνάμεσα σὲ δύο διαδοχικὲς ἐνδείξεις τῆς κλίμακας τοῦ δυναμόμετρο, ἂν αὐτὸ εἶναι βαθμολογημένο σὲ Kp.

β) Μποροῦμε νὰ διακρίνωμε μετατόπιση τοῦ δείκτη ἴση μὲ τὸ 1/10 τῆς ὑποδιαίρεσεως. Ποιὰ εἶναι σὲ Kp τὸ φορτίο πού μπορεῖ νὰ προκαλέσῃ αὐτὴ τὴ μετατόπιση; (αὐτὸ εἶναι τὸ μέτρο τῆς εὐαισθησίας τοῦ δυναμόμετρο).

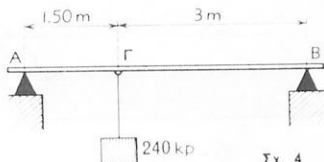


Σχ. 1

Σχ. 2



Σχ. 3



Σχ. 4

II. Ίσορροπία τριών δυνάμεων που συντρέχουν.

8. α) Νά σχεδιασθή ή συνισταμένη R δυο δυνάμεων $F_1 = 20 \text{ Kp}$ και $F_2 = 40 \text{ Kp}$ που συντρέχουν καί είναι κάθετες. (Κλίμακα: $1 \text{ cm} = 5 \text{ Kp}$).

β) Νά προσδιορισθή, με μέτρηση του αντίστοιχου διανύσματος, ή ένταση τής R.

γ) Νά μετρηθή ή γωνία που σχηματίζει αυτή ή συνισταμένη με κάθε μια από τις συνιστώσες.

9. Σε ένα σημείο O εφαρμόζονται 2 δυνάμεις $F_1 = 12 \text{ Kp}$ και $F_2 = 8 \text{ Kp}$ που οι διευθύνσεις τους σχηματίζουν γωνία 60° .

α) Νά παρασταθούν γραφικά οι δυο αυτές δυνάμεις. (Κλ. $1 \text{ cm} = 2 \text{ Kp}$).

β) Νά σχεδιασθή ή συνισταμένη τους R και νά βρεθή ή δύναμη F που πρέπει νά εφαρμοσθή στο O, γιά νά ισορροπήσει με τις F_1 και F_2 . ('Η ένταση τής θά βρεθή με τή μέτρηση ενός διανύσματος).

10. Σε κάθε άκρη ενός νήματος, που περνά από δυο τροχαλίες, κρεμυόται από ένα βάρος 1 Kp και σέ ένα σημείο του O, ανάμεσα στίς δυο τροχαλίες, ένα βάρος ρ , όποτε έχομε ισορροπία, όταν τó νήμα σχηματίζει γωνία 60° στο σημείο O.

α) Τί παριστάνει ή διεύθυνση του βάρους P γιά τή γωνία που σχηματίζουν οι διευθύνσεις των δυνάμεων F_1 και F_2 , οι όποιες εφαρμόζομεν στο σημείο O;

β) Νά γίνη τó σχήμα και νά προσδιορισθή γραφικά τó μέτρο τής έντάσεως του βάρους P. (Κλ. $1 \text{ cm} = 0,5 \text{ Kp}$).

11. Στο άκρο B ενός νήματος, που είναι στερεωμένο στο σημείο A τής όροφής, κρεμιέται ένα βάρος 65 Kp και άσκειται μιά όριζόντια έλξη 50 Kp (σχ. 1).

Νά προσδιορισθή γραφικά ή έλξη που άσκειται στο νήμα AB, τ άση του νήματος AB. (Κλ. $1 \text{ mm} = 1 \text{ Kp}$).

12. Δυο δοκοί συνδέονται όπως στο σχήμα 2 και φέρουν φορτίο 500 Kp . Νά προσδιορισθή γραφικά ή ένταση των δυνάμεων που άσκούνται άπ' αυτές στο έδαφος. (Κλ. $1 \text{ cm} = 100 \text{ Kp}$).

13. Δυο σχοινιά AB και AΓ στερεώνονται στην όροφή από τά σημεία B και Γ και συγκρατούν στο A φορτίο 70 Kp (σχ. 3).

Νά προσδιορισθή γραφικά ή ένταση των δυνάμεων που άσκούνται πρós τις διευθύνσεις BA και ΓA με τις τιμές των γωνιών που βλέπομε στο σχήμα. (Κλ. $1 \text{ cm} = 10 \text{ Kp}$).

III. Παράλληλες δυνάμεις. Κέντρο βάρους.

14. Δυο κατακόρυφες δυνάμεις με φορά από κάτω πρós τά πάνω και έντάσεις 20 Kp και 30 Kp

εφαρμόζονται στα άκρα μιάς στερεάς ράβδου, ή όποια έχει μήκος 1 m .

α) Νά υπολογισθή ή ένταση τής συνισταμένης τους και νά προσδιορισθή τó σημείο εφαρμογής τής στή ράβδο.

β) Νά παρασταθούν γραφικά αυτές οι δυνάμεις και ή συνισταμένη τους R. (Κλ. $1 \text{ cm} = 5 \text{ Kp}$).

15. Δυο παιδιά 40 Kp και 60 Kp κάνουν τραμπάλα με μιά σανίδα 3 m , που στηρίζεται σέ έναν κορμό δέντρου, καθισμένα στις άκρες τής.

α) Σε πόση απόσταση από τó ελαφρότερο παιδί πρέπει νά βρίσκεται ó κορμός, γιά νά ύπάρχη ισορροπία;

β) Νά υπολογισθή ή δύναμη που δέχεται ó κορμός του δέντρου.

16. 'Ο άνθρωπος τής εικόνας 1 (σελ.34) μεταφέρει δυο δοχεία νερό βάρους $F_1 = 12 \text{ Kp}$ και $F_2 = 18 \text{ Kp}$ με μιά ράβδο μήκους $1,50 \text{ m}$.

α) Πόση πρέπει νά απέχη τó άριστερό άκρο τής ράβδου άπ' τόν ώμο του ανθρώπου, γιά νά ύπάρχη ισορροπία;

β) Πόση δύναμη άσκειται άπ' τή ράβδο στον ώμο του;

γ) Πόση δύναμη άσκειται στο έδαφος, άν ó άνθρωπος ζυγίζει 72 Kp ;

17. Γιά τή μεταφορά βάρους 160 Kp δυο έργάτες χρησιμοποιούν μιά μεταλλική ράβδο μήκους 2 m . 'Αν τó βάρος κρεμιέται σέ απόσταση $1,25 \text{ m}$ άπ' τόν πρώτο έργάτη, πόσο φορτίο σηκώνει ó καθένας του;

18. Ένα δοκάρι άμελητέου βάρους που στηρίζεται σέ δυο τριγωνικά πρίσματα A και B (σχ. 4) φέρει στο σημείο 2 βάρος 240 Kp .

Νά υπολογισθή τó φορτίο, τó όποιο δέχεται κάθε ύποστηρίγματα (A και B).

19. Μιά μεταλλική πλάκα σχήματος ίσοσκελούς τριγώνου με πλευρές $BΓ = 15 \text{ cm}$, $AB = AΓ = 18 \text{ cm}$, ζυγίζει 800 p και κρεμιέται με ένα νήμα άπ' τήν κορυφή A.

α) Νά σχεδιασθή ή πλάκα με κλίμακα $1/3$.

β) Νά προσδιορισθή γεωμετρικά τó κέντρο βάρους τής.

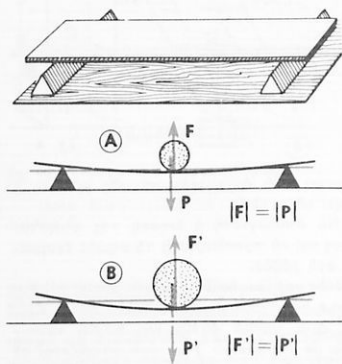
γ) Νά παρασταθή τó βάρος τής με ένα διάγραμμα και νά όρισθή ή άρχή του. (Κλ. $1 \text{ cm} = 200 \text{ p}$).

20. Ένας όρθος όμογενής κυλίνδρος που στηρίζεται στή βάση του, με διάμετρο 8 cm , ανατρέπεται μόλις τó επίπεδο τής στηρίξεώς του σχηματίζει με τó όριζόντιο επίπεδο γωνία μεγαλύτερη των 30° .

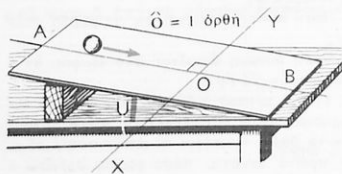
α) Νά γίνη ένα σχήμα με κλίμακα $1/2$ και νά προσδιορισθή τó κέντρο βάρους του κυλίνδρου.

β) Νά υπολογισθή γραφικά άπ' τó σχήμα τó ύψος του κυλίνδρου.

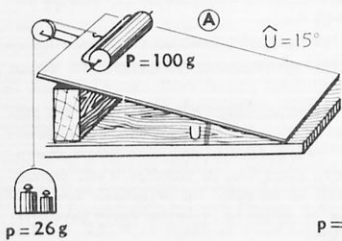
ΜΕΛΕΤΗ ΤΟΥ ΚΕΚΛΙΜΕΝΟΥ ΕΠΙΠΕΔΟΥ



Σχ. 1. Με την επίδραση του βάρους P το έλασμα καμπλώνεται και ασκεί τότε πάνω στο σώμα μια δύναμη αντίδρασης F που ισορροπεί το P . Όταν το βάρος $P' > P$ το έλασμα καμπλώνεται 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 εθεία AB (γραμμή της μεγαλύτερης κλίσεως) που είναι κάθετη στην οριζόντια εθεία, η όποια είναι χαραγμένη στο επίπεδο.
 \hat{U} = γωνία κλίσεως



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

1 Αντίδραση του ύποστηρίγματος.

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

β) 'Αν αντικαταστήσουμε το σώμα με άλλο βαρύτερο, το έλασμα καμπλώνεται περισσότερο και όσο καμπλώνεται, αντιδρά προς το βάρος P του σώματος με μια δύναμη αντίθετη που λέγεται *αντίδραση του ελάσματος*. Όσο καμπλώνεται 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.

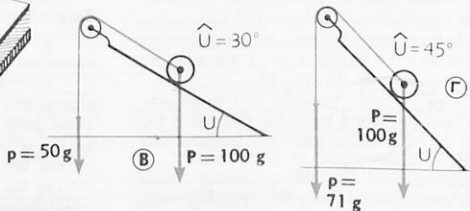
2 Το κεκλιμένο επίπεδο.

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

'Η σφαίρα, που αφήνομε ελεύθερη πάνω στο κεκλιμένο επίπεδο, ακολουθεί μίαν εθεία AB που λέγεται *γραμμή της μεγαλύτερης κλίσεως* και είναι *κάθετη προς όλες τις οριζόντιες εθείες του επιπέδου AB* .

Πείραγμα: Για να κρατήσουμε τον κύλινδρο σε ισορροπία πάνω στο κεκλιμένο επίπεδο, χρησιμοποιούμε τα σταθμά του δίσκου (σχ. 2 A).

'Αν μεγαλώσουμε τη γωνία U , πρέπει να αυξήσουμε τα σταθμά, και αν τη μικρύνουμε, πρέπει να τα



λιγοστέψουμε, πάντοτε όμως το βάρος τους θα είναι μικρότερο από το βάρος του κυλίνδρου (σχ. 2 Α, Β).

Ο κύλινδρος κυλά κατά τη γραμμή της μεγαλύτερης κλίσεως, αν κόψουμε το νήμα.

3 Δυνάμεις που ενεργούν πάνω στον κύλινδρο.

Χωρίς το κεκλιμένο επίπεδο το βάρος P θα ανάγκαζε τον κύλινδρο να πέσει κατακόρυφα. Η πλάγια δύναμη OG εμποδίζει τον κύλινδρο να κυλήσει, είναι επομένως ίση και αντίθετη προς την OA , αφού ο κύλινδρος ισορροπεί (σχ. 4).

● Αν αφήσουμε τον κύλινδρο ελεύθερο, θα κινηθεί πάνω στο κεκλιμένο επίπεδο κατά τη γραμμή της μεγαλύτερης κλίσεως. Η δύναμη που κινεί τον κύλινδρο είναι η OA , παράλληλη με τη γραμμή αυτή και με φορά προς τα κάτω.

Μπορούμε να θεωρήσουμε την OA σαν συνιστώσα του βάρους P , ή μάλλον το βάρος P συνισταμένη της OA και μιάς άλλης δύναμεις.

4 Για να βρούμε αυτήν τη δύναμη.

Σημειώνουμε σε ένα φύλλο χαρτί το σχήμα OAB ($OA = r$, $OB = P$) και κατασκευάζουμε το παραλληλόγραμμο $OABE$ με διαγώνιο την OB (σχ. 5).

● Παρατηρούμε ότι το παραλληλόγραμμο αυτό είναι ορθογώνιο.

Μπορούμε λοιπόν να θεωρήσουμε τη δύναμη OB , που έχει ένταση r , συνισταμένη των δύο δυνάμεων OE και OA (ένταση r) παράλληλη προς την κλίση.

OE κάθετη προς το κεκλιμένο επίπεδο.

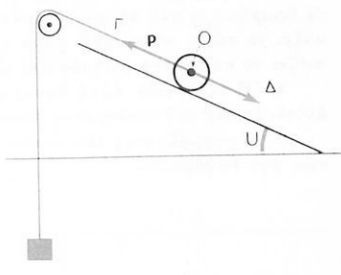
5 Αντίδραση του κεκλιμένου επιπέδου.

● Όταν ο κύλινδρος τοποθετηθεί στο κεκλιμένο επίπεδο, μπορούμε να δεχτούμε ότι επιδρούν επάνω του ή το βάρος του P ή οι δύο συνιστώσες OA και OE (ή συνισταμένη τους $OB = P$).

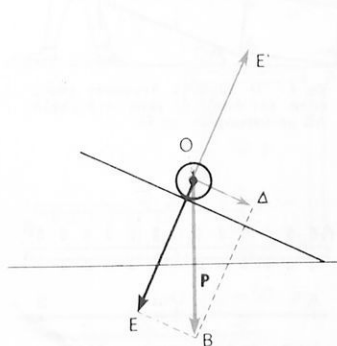
● Η δύναμη OA ανάγκάζει τον κύλινδρο να κυλήσει.

● Η δύναμη OE , κάθετη προς το κεκλιμένο επίπεδο, πιέζει τον κύλινδρο πάνω σ' αυτό και δημιουργεί την ίση και αντίθετη δύναμη αντίδρασης OE' , την οποία άσκει το επίπεδο πάνω στον κύλινδρο.

Αφού η OE εξουδετερώνεται από την OE' , πάνω στον κύλινδρο ενεργεί μόνον η δύναμη OA που τον ανάγκάζει να κινηθεί προς τα κάτω.



Σχ. 4. Η δύναμη OG ισορροπεί τη δύναμη OA .



Σχ. 5. Το παραλληλόγραμμο $OABE$ είναι ένα ορθογώνιο και OB η διαγώνιος του. Μπορούμε να θεωρήσουμε $\vec{OB} = P$ συνισταμένη των δυνάμεων OA και OE . Η δύναμη OE ισορροπεί από τη δύναμη OE' που είναι η δύναμη αντίδρασης του κεκλιμένου επιπέδου.

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

1. Κάθε σώμα, όταν ισορροπεί σε ένα ύποστηριγμα, δέχεται από αυτό μια δύναμη αντίδρασης, ίση και αντίθετη προς το βάρος του.

2. Όταν αφήσουμε μια σφαίρα ελεύθερη πάνω σε ένα κεκλιμένο επίπεδο, θα κυλήσει κατά μιάν εύθεια, που λέγεται εύθεια της μεγαλύτερης κλίσεως. Η εύθεια αυτή είναι κάθετη προς όλες τις οριζόντιες εύθειες του επιπέδου.

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 κλίσεως και η άλλη πιέζει το σώμα στο επίπεδο και είναι κάθετη πάνω σ' αυτό.

4. Η τελευταία αυτή δύναμη εξουδετερώνεται από την ίση και αντίθετη δύναμη αντίδρασης του κεκλιμένου επιπέδου.

5. Εφαρμόζοντας τον κανόνα του παραλληλογράμμου βρίσκουμε γραφικά το μέγεθος των δυο δυνάμεων.

15° ΜΑΘΗΜΑ : Ροπή μιάς δύναμης ως προς άξονα

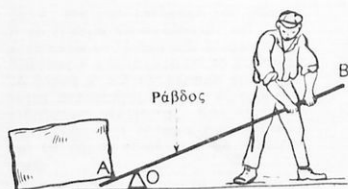
ΜΟΧΛΟΙ

1 Τι είναι ο μοχλός.

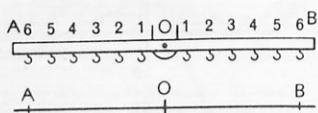
● *Παρατήρηση:* Ο εργάτης, που βλέπουμε στην εικόνα (1) όταν πιέζει το ένα άκρο της ράβδου με μικρή προσπάθεια, ανασηκώνει μεγάλο βάρος. Το άκρο όμως αυτής της ράβδου μετατοπίζεται κατά μιάν ορισμένη απόσταση, ενώ το άλλο πολύ λιγότερο. Η ράβδος αυτή είναι ένας μοχλός.

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

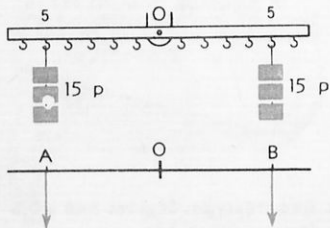
Από το πείραμα αυτό καταρτίζουμε τον παρακάτω πίνακα.



Σχ. 1: Ο εργάτης ανυψώνει χωρίς κόπο τον ογκώλιθο χάρη στο μοχλό AB με ύπομοχλιο 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.

Βραχίονας μοχλοῦ OA		Βραχίονας μοχλοῦ OB	
Βάρος	Ἀγγιστρο	Βάρος	Ἀγγιστρο
200 p	6	200 p	6
150 p	3	150 p	3
250 p	5	250 p	5

Ἐκτελούμε μιά νέα σειρά πειράματα και ἔχομε το δεύτερο πίνακα (σχ. 4).

Βραχίονας μοχλοῦ OA		Βραχίονας μοχλοῦ OB	
Βάρος	Ἀγγιστρο	Βάρος	Ἀγγιστρο
100 p	6	200 p	3
150 p	2	300 p	1
50 p	5	250 p	1
300 p	2	100 p	6

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

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

$$\begin{aligned} \text{γὰ τὴν } F_1 &: M = F_1 \times OA \\ \text{γὰ τὴν } F_2 &: M' = F_2 \times OB \end{aligned}$$

Ἐνας μοχλὸς ποὺ στρέφεται γύρω ἀπὸ τὸν ἄξονα O ἰσορροπεῖ μὲ τὴν ἐπίδραση δύο δυνάμεων παράλληλων, ὅταν :

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

δηλ. $F_1 \times OA = F_2 \times OB$

Σημείωση. Τὰ προηγούμενα πειράματα ἔγιναν μὲ τὴ βοήθεια τοῦ ὀριζόντιου 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 γενικὴ συνθήκη ἰσορροπίας εἶναι $F_1 \times OH = F_2 \times OK$
 Ἀποδεικνύεται ἐπίσης ἀπὸ τὰ ὅμοια τρίγωνα ὅτι

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

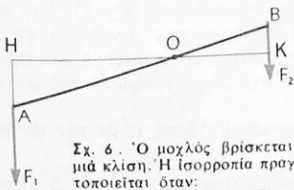
Σὲ ὅλες λοιπὸν τὶς περιπτώσεις ἔχομε ἰσορροπία, ὅταν ὡς πρὸς τὸν ἄξονα O ἢ

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

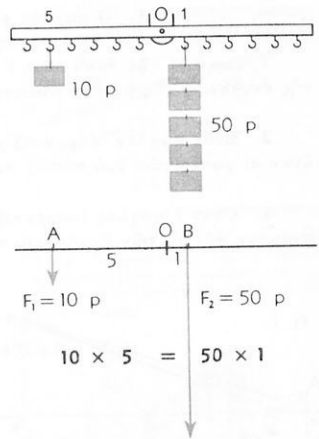
2 Τὰ βάρη ποὺ κρεμοῦμε ἀπὸ κάθε βραχίονα τοῦ μοχλοῦ εἶναι δυνάμεις παράλληλες καὶ, ὅπως γνωρίζομε, ἢ συνισταμένη τῶν παράλληλων δυνάμεων F_1 καὶ F_2 ἐφαρμοσμένων στὰ σημεῖα A καὶ B, ἔχει σημεῖο ἐφαρμογῆς τὸ O, ποὺ ἡ θέση του καθορίζεται ἀπὸ τὴ σχέση

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

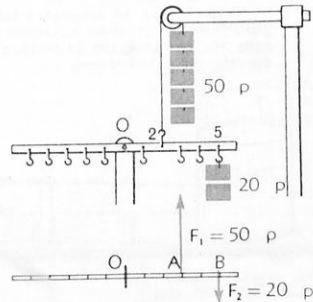
Μποροῦμε νὰ ἐξακριβώσωμε ὅτι, ὅταν οἱ ροπὲς δυο παράλληλων δυνάμεων ὡς πρὸς τὸν ἄξονα O ἑνὸς μοχλοῦ εἶναι ἴσες, ἢ συνισταμένη τῶν δυο αὐτῶν δυνάμεων περνᾷ ἀπὸ τὸν ἄξονα περιστροφῆς (σχ. 7).



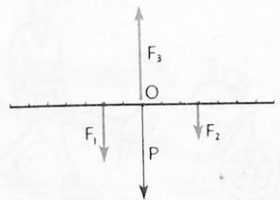
Σχ. 6. Ὁ μοχλὸς βρίσκεται σὲ μὴ κλίση. Ἡ ἰσορροπία πραγματοποιεῖται ὅταν:

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


Σχ. 4. Ἡ ἰσορροπία πραγματοποιεῖται ὅταν:

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


Σχ. 5. Οἱ παράλληλες δυνάμεις F_1 καὶ F_2 ἐνεργοῦν ἀπὸ τὴν ἴδια πλευρὰ ὡς πρὸς τὸ O, ἔχουν ὁμοῦς φορά ἀντίθετη. Ὁ μοχλὸς βρίσκεται σὲ ὀριζόντια ἰσορροπία ὅταν:

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


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

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

1. Ο μοχλός είναι μια στερεά ράβδος που μπορεί να στραφεί γύρω από έναν άξονα.

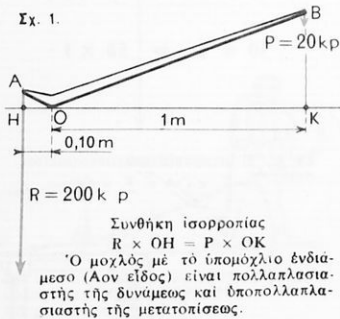
2. Ροπή M της δύναμης F ως προς τον άξονα περιστροφής O είναι το γινόμενο της έντασής της με την απόσταση του σημείου O από τη δύναμη αυτή.

$$M = F_1 \times OH$$

3. Ένας μοχλός ισορροπεί με την επίδραση δυο παραλλήλων 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 παραλλήλων δυνάμεων, ή συνισταμένη αυτών των δυνάμεων περνά από τον άξονα περιστροφής.



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

ΕΡΓΑΛΕΙΑ - ΜΟΧΛΟΙ

1 Μοχλός πρώτου είδους ή με το ύπομολχιο ένδιαμεσο.

● Ο μοχλός που χρησιμοποιεί ό εργάτης (σχ. 1) είναι μοχλός πρώτου είδους ή με το ύπομολχιο ένδιαμεσο.

Ο άξονας του μοχλού αυτού βρίσκεται μεταξύ της αντίστασής του όγκολίθου R και της δυνάμεως του έργάτη P .

Αν το βάρος του όγκολίθου είναι $200 \text{ K} \rho$ και εφαρμόσωμε τὰ προηγούμενα, τότε ή κινητήρια δύναμη για να πετύχωμε τήν Ισορροπία, βρίσκεται από τή σχέση: $200 \text{ K} \rho \times OA = \text{κινητήρια δύναμη} \times 10 \text{ OA}$
 κινητήρια δύναμη = $200 \text{ K} \rho : 10 = 20 \text{ K} \rho$
 και, για να άνασηκωθή ό όγκολίθος, πρέπει ή κινητήρια δύναμη να γίνη λίγο μεγαλύτερη από $20 \text{ K} \rho$.

Αν όμως ό εργάτης μετατοπίση το σημείο B , π.χ. κατά 50 cm ό όγκολίθος στο σημείο A θά άνασηκωθή κατά 5 cm .

Αυτό που ό εργάτης κερδίζει σε δύναμη το χάνει σε δρόμο (χρυσός κανόνας τής μηχανικής).

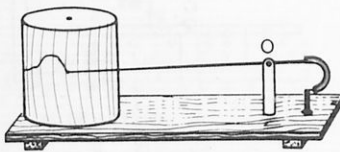
Στό σχήμα 1 βλέπομε ένα γωνιακό μοχλό. Η συνθήκη Ισορροπίας του είναι: $R \times OH = P \times OK$.

● Ο μοχλός του έργάτη είναι μοχλός πρώτου είδους με το ύπομολχιο ένδιαμεσο και είναι «πολλαπλασιαστής τής δυνάμεως» και «ύποπολλαπλασιαστής τής μετατοπίσεως».

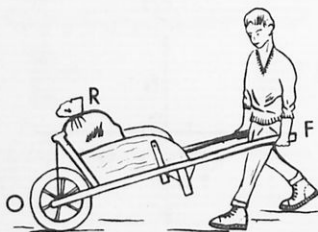
● Η ένδεικτική βελόνα μερικών όργάνων, όπως π.χ. του αυτόγραφικού θερμομέτρου (σχ. 2) είναι μοχλός με το ύπομολχιο ένδιαμεσο που μεγαλώνει τις μικρές μετατοπίσεις. Στην περίπτωση αυτή ή κινητήρια δύναμη εφαρμόζεται στο μικρό βραχίονα του μοχλού.

2 Μοχλός δεύτερου είδους ή με τήν αντίσταση ένδιαμεση.

Τό καρότσι που βλέπομε στό σχήμα 3 είναι ένας



Σχ. 2: Η βελόνα του αυτόγραφικού θερμομέτρου είναι πολλαπλασιαστής τής μετατοπίσεως. $OA < OB$.



Σχ. 3: Σε ποιά θέση πρέπει να τοποθετήσωμε τó σάκκο ώστε ή δύναμη που θά καταβάλωμε να είναι ή ελάχιστη.

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

Αν $R = 45 \text{ Kp}$ και $OB = 1/3 OA$, τότε πρέπει στο σημείο A να εφαρμοσθή μια δύναμη προς τα πάνω 15 Kp , για να ισορροπήσει το φορτίο. Ένω όμως η λαβή άνασηκώνεται 30 cm , το σημείο B άνασηκώνεται μόνο 10 cm (σχ. 4).

Το καρότσι είναι ένας μοχλός δεύτερου είδους με την αντίσταση ενδιάμεση, «πολλαπλασιαστής της δυνάμεως» και «ύποπολλαπλασιαστής 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 μια 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 αντίτασσοντας στο σημείο αυτό μίαν αντίσταση R .

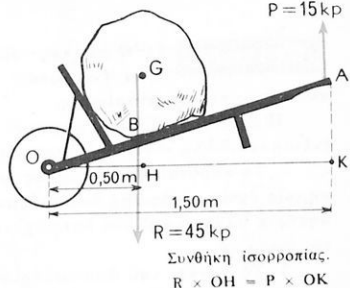
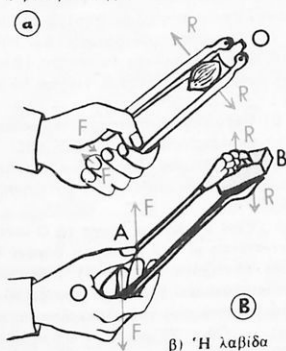
Το πετάλι του άκονιστηριού είναι ένας μοχλός τρίτου είδους με την κινητήρια δύναμη ενδιάμεση.

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

Αν $OA = 1/2 OB$, ο άκονιστής πρέπει να εφαρμόσει στο σημείο A μια κινητήρια δύναμη διπλάσια από την αντίσταση που προβάλλει ο τροχός. Αν όμως το πόδι του μετατοπιστή 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**, «ύποπολλαπλασιαστής της δυνάμεως» και «πολλαπλασιαστής της κινήσεως».

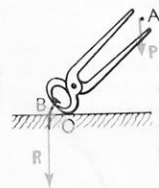
Ο καρθορραϊστής.



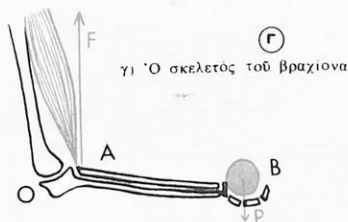
Σχ. 4: Ο μοχλός με την αντίσταση ενδιάμεση είναι πολλαπλασιαστής της δυνάμεως και ύποπολλαπλασιαστής της μετατοπίσεως.



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



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



Σχ. 7: Ο σκελετός του βραχίονα. Σε ποιό είδος μοχλών ανήκουν.
α) Ο καρθορραϊστής
β) Η λαβίδα
γ) Ο σκελετός του βραχίονα

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

1. 'Ο μοχλός του έργατη είναι μοχλός πρώτου είδους ή με το υπομόχλιο ένδιάμεσο' και είναι πολλαπλασιαστής της δύναμους και υποπολλαπλασιαστής της μετατοπίσεως.

'Η βελόνα του αυτογραφικού θερμομέτρου είναι επίσης μοχλός με το υπομόχλιο ένδιάμεσο αλλά είναι πολλαπλασιαστής της μετατοπίσεως.

2. Το καρότσι είναι μοχλός με την αντίσταση ένδιάμεση ή δευτέρου είδους. Το σημείο εφαρμογής της αντιστάσεως είναι ανάμεσα στο σημείο, όπου εφαρμόζεται η κινητήρια δύναμη, και στο υπομόχλιο. 'Ο μοχλός δευτέρου είδους είναι πολλαπλασιαστής της δύναμους.

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

'Ο μοχλός τρίτου είδους είναι πολλαπλασιαστής της κινήσεως.

ΑΣΚΗΣΕΙΣ

Σειρά 4 : Το κεκλιμένο επίπεδο. Οί μοχλοί.

I. Τό κεκλιμένο επίπεδο.

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

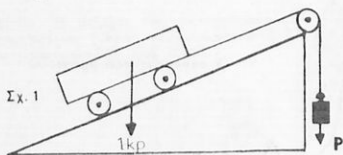
α) Να σχεδιαστούν οι δυνάμεις που εφαρμόζονται στο καροτσάκι.

β) Να προσδιοριστεί γραφικά η ένταση του βάρους P (Κλ. $1 \text{ cm} = 200 \mu$).

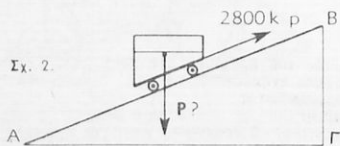
2. Το ίδιο πρόβλημα, όταν η γωνία κλίσεως είναι 15° , 45° .

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

α) Να σχεδιαστεί ή πλαγία όψη της δοντωτής τροχιάς. (Κλ. 1 cm για 50 m).



Σχ. 1



Σχ. 2

β) 'Αν ή μέγιστη έλκτική δύναμη της άτμομηχανής (παράλληλη στην τροχιά) είναι 2800 Kp , να προσδιοριστεί γραφικά τό όλικό βάρος P του βαγονιού που μπορεί να κινήση ή μηχανή προς τό πάνω.

II. Οί μοχλοί.

4. Κρεμούμε στο ένα άκρο μιάς ράβδου, ή όποία έχει μήκος 60 cm και στρέφεται γύρω από έναν όριζόντιο άξονα που βρίσκεται στο μέσον της βάρος 100μ .

α) Πόσο βάρος πρέπει να βάλωμε σε απόσταση 8 cm από την άλλη μεριά του άξονα για να διατηρηθή ή ράβδος όριζόντια.

β) 'Ιδια έρώτηση για απόσταση 20 cm από τον άξονα.

γ) Σε πόση απόσταση απ' τον άξονα πρέπει να βάλωμε ένα βάρος 200μ για να είναι πάλι όριζόντια ή ράβδος;

5. Μοχλός AB με άξονα όριζόντιο O που βρίσκεται σε απόσταση 12 cm από τό A Ισορροπεί.

α) 'Αν κρεμάσωμε βάρος 3 Kp στο A , πόσο πρέπει να κρεμάσωμε σε απόσταση 18 cm από τό O και προς τό μέρος του B για να τό Ισορροπήσωμε;

β) Πόσο βάρος πρέπει να κρεμάσωμε στο A για να Ισορροπήσωμε δυό βάρη μαζί 1 Kp και 500μ τοποθετημένα αντίστοιχα σε αποστάσεις 15 cm και 20 cm από τό O και προς τό μέρος του B ;

* 6. Ένας μοχλός με άξονα τό O Ισορροπεί σε όριζόντια θέση με την επίδραση βάρους $P = 240 \mu$ και ενός έλατηριου R (σχ. 3) βαθμολογημένου, που έπιμηκύνεται $7,5 \text{ cm}$ για φορτίο 100μ . Ποιές είναι οι έπιμηκύνσεις του έλατηριου όταν:

α) $OA = 20 \text{ cm}$, $OB = 12 \text{ cm}$;

β) $OA = 12 \text{ cm}$, $OB = 20 \text{ cm}$;

7. Πού πρέπει να τοποθετηθεί το ύπομοχλίο ενός μοχλού, ο οποίος έχει μήκος 1,25 m, για να άνασηκώσει ένας εργάτης, με δύναμη 60 Kp, μι ά μηχανή βάρους 450 Kp (άν στο ένα άκρο του μοχλού βρίσκειται ή μηχανή και στο άλλο άκρο εφαρμόζεται ή δύναμη του εργάτη);

8. Τό σχήμα 4 δείχνει μι βαλβίδα άσφαλείας.

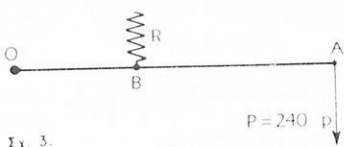
α) Σε ποιό είδος μοχλού άνήκει ή διάταξη της;

β) 'Η βαλβίδα πρέπει να άνοιξη, όταν ή δύναμη, που προέρχεται άπ' τήν πίεση του άτμου, φτάση τά 100 Kp. Πόσο βάρος πρέπει να έχη τό αντίβαρο που θά χρησιμοποιήσωμε, για να λειτουργήση κανονικά ή βαλβίδα;

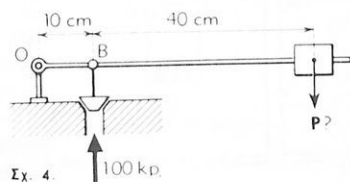
9. Τό σχήμα 5 δείχνει πετάλι φρένου άυτοκινητήτου.

α) Σε ποιό είδος μοχλού άνήκει ή διάταξη του;

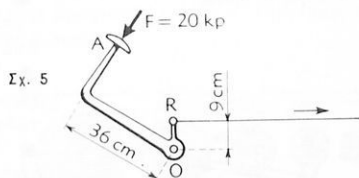
β) Πόση δύναμη μεταδίδεται στο φρένο, όταν ό άυτοκινητιστής πιέζη τό πετάλι με δύναμη 20 Kp;



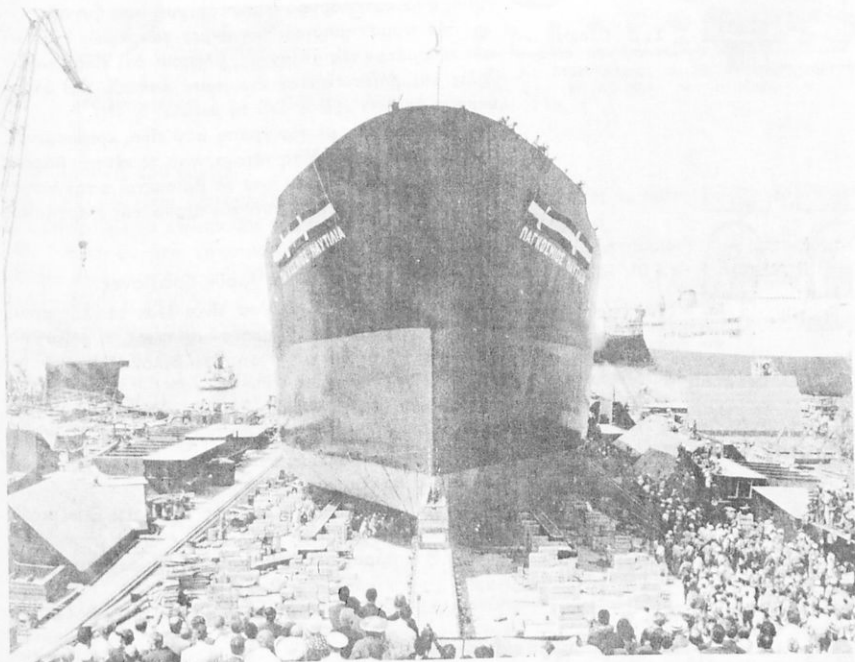
Σχ. 3.



Σχ. 4.

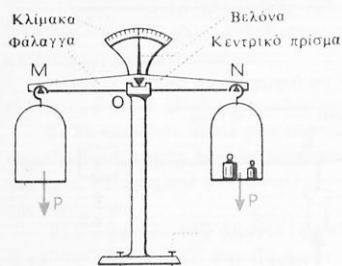


Σχ. 5.

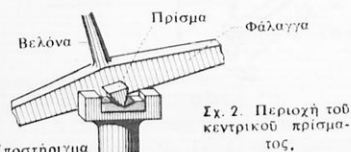


Καδέλκυση πλοίου στα Έλληνικά Ναυπηγεία Σκαραμαγκά

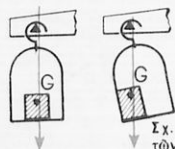
Τό πλοίο κατασκευάζεται πάνω σε ένα επίπεδο που έχει κλίση περίπου 3° πρός τό οριζόντιο επίπεδο με διεύθυνση πρός τήν θάλασσα. Τό επίπεδο αυτό μπορεί να όλισθήση πάνω σε μι άδό όλισθήσεως με ταχύτητα περίπου 30 Km/h. "Όταν τό πλοίο έλθη σε έπαφή με τή θάλασσα, ή κίνηση του επιβραδύνεται από σχοινιά δεμένα σε άλυσίδες μεγάλου βάρους.



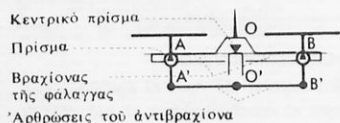
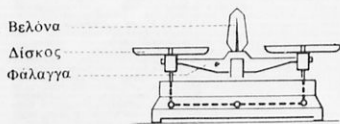
Σχ. 1. Ζυγός με δίσκους.



Σχ. 2. Περιοχή του κεντρικού πρίσματος.



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



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

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 άκμή (κόψη) ενός τριγωνικού πρίσματος που βρίσκεται στο μέσο της και άκουμπά σε μία σκληρή επιφάνεια από άτσάλι ή άχάτη (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' αυτήν υπάρχει μία βελόνα (δείκτης), για να βλέπουμε καλύτερα τις ταλαντώσεις.

● Όταν η φάλαγγα είναι οριζόντια, ο δείκτης βρίσκεται στο 0 της κλίμακας, ή οποία είναι προσαρμοσμένη στο κατακόρυφο ύποστήριγμα του ζυγού.

● Αν παρατηρήσωμε τις άκμές των τριών τριγωνικών πρισμάτων της φάλαγγας, βλέπομε ότι είναι παράλληλες και βρίσκονται σε ένα κοινό επίπεδο και ότι οι άκραιες απέχουν εξίσου από τη μεσαία.

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

2 Άρχη του ζυγού με ίσους βραχίονες.

● Η φάλαγγα του ζυγού είναι ένας μοχλός πρώτου είδους. Όταν οι δίσκοι είναι κενοί, ή φάλαγγα ισορροπεί σε οριζόντια θέση. Η βελόνα είναι στην ένδειξη 0 της κλίμακας.

● Βάζομε ένα αντικείμενο A στον άριστερο δίσκο, όποτε η ισορροπία χαλάει και ή φάλαγγα γέρνει.

● Αν τώρα βάλωμε σταθμά στον άλλο δίσκο, ή ισορροπία θα άποκατασταθί, 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
ή $OM \times P = ON \times P'$

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

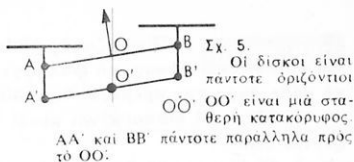
Συμπέρασμα. Η φάλαγγα του ζυγού βρίσκεται σε οριζόντια ισορροπία, όταν οι δίσκοι φορτίζονται με ίσα βάρη.

3 Ζυγός του Roberval (σχ. 4).

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

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

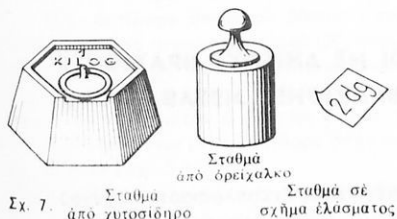
Ο ζυγός Roberval, όπως και ο ζυγός με ίσους βραχίονες, διατηρεί την ισορροπία του και όταν αντιμεταθέσωμε τὰ φορτία στους δύο δίσκους.



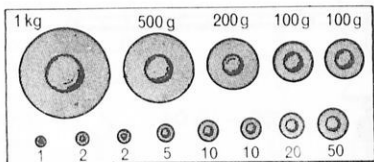
Σχ. 5. Οι δίσκοι είναι πάντοτε οριζόντιοι. OO' είναι μία σταθερή κατακόρυφος. AA' και BB' πάντοτε παράλληλα προς το OO' .



Σχ. 6. Σχήμα ζυγού σε ισορροπία.



Σχ. 7. Σταθμά από χυτοσίδηρο Σταθμά σε σχήμα έλίσματος



Σχ. 8: Μία πλήρης σειρά σταθμά των 2 kg. Το σύνολον των σταθμίων είναι 2 kg.

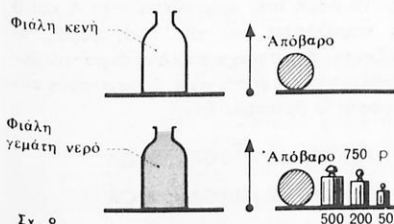
4 Χρήσεις του ζυγού.

Ο ζυγός είναι κατασκευασμένος, για να ζυγίση φορτία ως ορισμένο βάρος, το οποίο δεν μπορούμε να υπερβούμε χωρίς κίνδυνο να τον καταστρέψωμε.

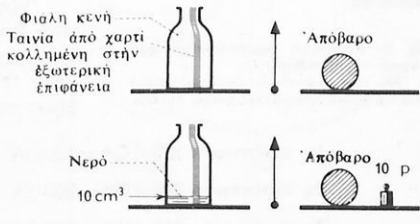
Για τή ζύγιση χρησιμοποιούμε σειρές προτύπων βαρών (σταθμίων) που κατασκευάζονται από χυτοσίδηρο (50 ρ ως 50 Κρ), από ορείχαλκο (1 ρ ως 10 Κρ) ή από μεταλλικά φύλλα (0,01 ρ ως 0,5 ρ) σχ. 7.

Με τή σειρά του σχήματος 8 μ. κάνωμε όλες τής ζυγίσεις με άκεραιο αριθμό γραμμαρίων, από 1 ρ ως 2000 ρ.

Η ζύγιση γίνεται ως εξής: Βεβαιωνόμαστε πρώτα ότι με κενούς τούς δίσκους ο δείχτης είναι κατακόρυφος και δείχνει το 0 τής κλίμακας. Βάζωμε στόν ένα δίσκο τὸ σῶμα που θέλωμε να ζυγίσωμε και ισορροπούμε πάλι τὸ ζυγὸ, με τὸ δείκτη στὸ 0, βάζοντας σταθμά στὸν ἄλλο δίσκο. Τὸ ἄθροισμα τῶν σταθμῶν θὰ μᾶς δώση τὸ βάρος τοῦ σώματος.



Σχ. 9. Προσδιορισμός τής χωρητικότητας μίας φιάλης. Βάρος νερού: 750 g 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.

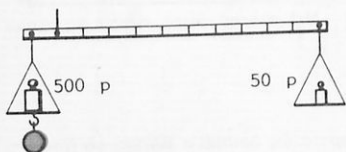
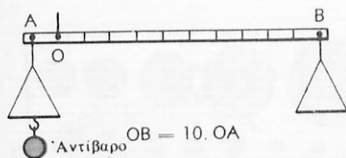
2. Όταν οι δίσκοι είναι κενοί ή έχουν ίσα φορτία, η φάλαγγα ισορροπεί σε όριζόντια θέση.

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

4. Για να κάνουμε μια ζύγιση, χρησιμοποιούμε σταθμά. Αυτά είναι κατασκευασμένα από χυτοσίδηρο (50 p — 50 Kp), από ορείχαλκο (1 p — 10 Kp) ή από μεταλλικά φύλλα (0,01 p — 05 p).

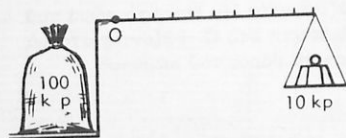
18^ο ΜΑΘΗΜΑ :

ΖΥΓΟΙ ΜΕ ΑΝΙΣΟΥΣ ΒΡΑΧΙΟΝΕΣ "Η ΒΡΑΧΙΟΝΕΣ ΜΕΤΑΒΛΗΤΟΥΣ



Σχ. 1. Δεκαπλασιαστικός ζυγός.

Βάρος 500p τοποθετημένο στο δίσκο Α ισορροπεί βάρος 50p τοποθετημένο στο δίσκο Β



Σχ. 2. Αρχή του δεκαπλασιαστικού ζυγού. (πλάστιγγας)

Με την πλάστιγγα ζυγίζουμε βαριά φορτία χρησιμοποιώντας μικρά σταθμά.

1 Κατασκευή ενός δεκαπλασιαστικού ζυγού.

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

● 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 όριζόντιος.

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

Βάρη στο A : 100 p 200 p 300 p 400 p

Βάρη στο B : 10 p 20 p 30 p 40 p

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

Έξηγηση: 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:

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

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

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

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

$$10 \times OB = 10 \times 10 OA = 100 OA$$

$$20 \times OB = 20 \times 10 OA = 200 OA$$

$$30 \times OB = 30 \times 10 OA = 300 OA$$

$$40 \times OB = 40 \times 10 OA = 400 OA$$

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

Ο δεκαπλασιαστικός ζυγός, που χρησιμοποιείται, για να ζυγίσουμε 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 τον ένα βραχίονα.

Ο Ρωμαϊκός ζυγός αποτελείται από μία φάλαγγα, ή όποια κινείται γύρω από έναν οριζόντιο άξονα (σχ. 3) και είναι χωρισμένη σε δύο 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 συγκρατιέται το στήριγμα του αντίβαρου.

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

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

Η συσκευή αυτή είναι ένας μοχλός πρώτου είδους και επομένως, όταν ισορροπηθεί 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 ζυγίσει 1 Κρ και ΟΑ = 6 cm και ΟΒ = 21 cm θα είναι:

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

Στην πραγματικότητα δεν χρειάζεται κανένας υπολογισμός, 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 τον ένα βραχίονα.

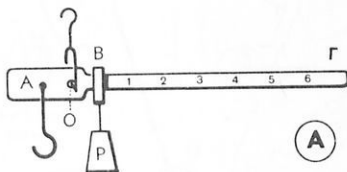
3 Ζυγός με άνισους και τους δυο βραχίονες.

Ο ζυγός των επιστολών (σχ. 4).

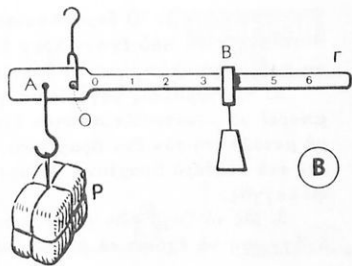
Ο δίσκος μένει οριζόντιος χάρη στο άρθρωτο παραλληλόγραμμο ΑΒΓΟ. Η συσκευή ισορροπεί, όταν οι ροπές του βάρους Χ και του αντίβαρου Ρ ως προς τον άξονα Ο είναι ίσες.

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

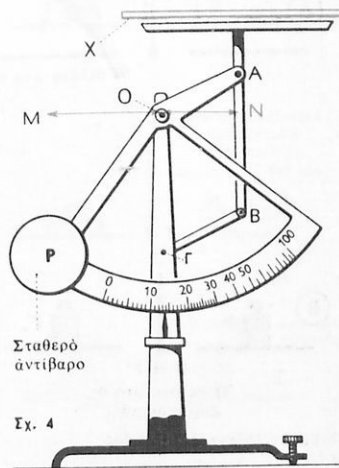
όπου ΟΝ και ΟΜ είναι οι αποστάσεις του Ο από τις διευθύνσεις των δυνάμεων Χ και Ρ.



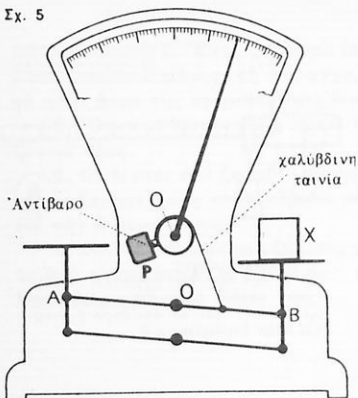
Ρωμαϊκός ζυγός
Σχ. 3 Α: Αν στο άγγιστρο Α δεν έχουμε κανένα βάρος, ο μοχλός είναι οριζόντιος, όταν το αντίβαρο βρίσκεται στην υποδιαίρεση 0.



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



Σταθερό αντίβαρο
Σχ. 4



Τήν τιμή του βάρους X τή βλέπομε στὴ βαθμολογημένη κλίμακα, ποὺ βρίσκεται στὸ στήριγμα τῆς συσκευῆς.

Οἱ διαιρέσεις τῆς κλίμακας εἶναι ἄνισες.

Ὁ αὐτόματος ζυγὸς (σχ. 5).

Μὲ τὴν ἐπίδραση τοῦ βάρους X ἡ φάλαγγα AB γέρνει, ἀνασηκώνοντας τὸ ἀντίβαρο P . Τὸ σύστημα ἰσορροπεῖ σὲ κάποια θέση, ὅποτε ἡ βελόνα δείχνει στὴ βαθμολογημένη κλίμακα τὴν τιμὴ τοῦ βάρους X .

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

1. Ὁ δεκαπλασιαστικὸς ζυγὸς εἶναι ἓνας μοχλὸς μὲ ἄνισους βραχίονες ποὺ ἔχουν λόγὸ $1/10$. Ἐνας τέτοιου εἴδους ζυγὸς εἶναι καὶ ἡ πλάστιγγα ποὺ χρησιμεύει, γιὰ νὰ ζυγίζωμε σακιά μὲ ἀλεύρι, ζάχαρη κτλ.

2. Ὁ Ρωμαϊκὸς ζυγὸς εἶναι μοχλὸς $1ου$ εἴδους. Ἐνα σταθεροῦ βάρους ἀντίβαρο μπορεῖ νὰ μετατοπίζεται στὸν ἓνα ἀπὸ τοὺς δύο βραχίονές του. Ἐχομε ἔτσι ἓνα ζυγὸ μὲ μεταβλητὸ τὸν ἓνα βραχίονα. Ἡ τιμὴ τοῦ βάρους τοῦ σώματος ποὺ ἔχομε κρεμάσει στὸ σταθερὸ βραχίονα βρίσκεται μὲ μιὰ ἀπλὴ ἀνάγνωση τῶν ὑποδιαιρέσεων τῆς φάλαγγας.

3. Μὲ τὸ ζυγὸ τῶν ἐπιστολῶν καὶ τὸν αὐτόματο ζυγὸ μποροῦμε πάλι μὲ μιὰ ἀπλὴ ἀνάγνωση νὰ ἔχωμε τὸ βάρος ἐνὸς ἀντικειμένου.

19^ο ΜΑΘΗΜΑ :

ΙΔΙΟΤΗΤΕΣ ΤΟΥ ΖΥΓΟΥ

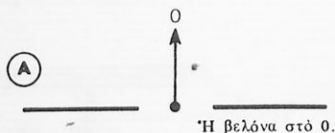
● Μὲ μιὰ ἀπλὴ ζύγιση δὲν μποροῦμε νὰ βροῦμε μὲ ἀκρίβεια τὸ βάρος ἐνὸς σώματος, γιὰτὶ ἡ ζύγιση, ὅπως κοὶ κάθε μέτρηση, γίνεται κατὰ προσέγγιση. Γιὰ νὰ ἔχωμε ὅσο τὸ δυνατὸ ἀκριβέστερο ἀποτέλεσμα, πρέπει ὁ ζυγὸς ποὺ χρησιμοποιοῦμε νὰ εἶναι: ἀκριβής, εὐαίσθητος καὶ πιστός.

1 Ἀκρίβεια τοῦ ζυγοῦ.

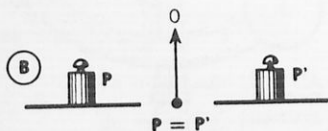
● Ἐχομε ἓνα ζυγὸ σὲ ἰσορροπία (ἡ βελόνα στὴ θέση O σχ. 1).

● Ἄν βάλωμε στὸν κάθε δίσκο του ἴσα βάρη (π.χ. 1ρ) καὶ ἡ ἰσορροπία του δὲν διαταραχθῆ, τότε μόνον ὁ ζυγὸς εἶναι ἀκριβής, ἀλλιῶς δὲν εἶναι (σχ. 1 Β).

Ὁ ζυγὸς εἶναι ἀκριβής, ἂν ἡ ἰσορροπία του δὲν μεταβάλλεται, ὅταν βάλωμε καὶ στοὺς δύο δίσκους τοῦ ἴσα βάρη.



Ἡ βελόνα στὸ 0.



$P = P'$

Ἡ βελόνα στὸ 0.
Ζυγὸς ἀκριβής

Σχ. 1: Ἐλεγχος ἀκριβείας.

- Όταν ο ζυγός Ισορροπεί, τα γινόμενα των βαρών, τα όποια βρίσκονται στους δίσκους, επί τους αντίστοιχους βραχίονες της φάλαγγας πρέπει να είναι ίσα.
 $P \times OM = P' \times ON$ και έπειδή $P = P'$
 $OM = ON$

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

2 Πισιότητα του ζυγοϋ.

Φορτίζομε τους δίσκους του ζυγοϋ με τρόπο, ώστε να πετύχωμε την Ισορροπία της φάλαγγας με τὸ δείκτη στο Ο.

Μεταθέτομε τὰ φορτία στους δύο δίσκους, και, αν η Ισορροπία δὲν διαταραχτῆ, ὁ ζυγός είναι πιστός, ἀλλιῶς δὲν είναι.

"Ένας ζυγός είναι πιστός, αν η Ισορροπία του δὲν μεταβάλλεται, όταν μεταθέσωμε τὰ φορτία στους δίσκους του.

Για να είναι ένας ζυγός πιστός πρέπει :

- να μὴ παραμορφώνονται οἱ βραχίονες τῆς φάλαγγας στῆ ζύγιση,
- οἱ ἀκμές τῶν τριγωνικῶν πρισματῶν να είναι παράλληλες και πολὺ λεπτές,
- και τὰ στηρίγματα τῶν δίσκων να στρέφονται ἔυκολα γύρω ἀπὸ τὸν ἀξονα τῆς ἑξαρτήσεώς τους.

Πρακτικῆ ὑπόδειξη. Δὲν πρέπει να βάζωμε ποτὲ στους δίσκους τοϋ ζυγοϋ βάρος μεγαλύτερο ἀπὸ ἐκεῖνο ποὺ καθορίζεται ἀπὸ τὸν κατασκευαστῆ του.

3 Εὐαισθησία του ζυγοϋ.

● Βάζομε ἕνα φορτίο στὸν ἕνα δίσκο τοϋ ζυγοϋ και τὸν Ισορροποῦμε (δείκτης στο Ο), με σταθμὰ 125 ρ στὸν ἄλλο δίσκο. Προσθέτομε τῶρα διαδοχικά στὸν ἴδιο δίσκο σταθμὰ 0,05 ρ, 0,06 ρ, 0,08 ρ, 0,09 ρ και βλέπομε διτὴ βελόνα μένει ἀκίνητη.

Ἄν τὸ πρόσθετο βάρος γίνῃ 0,1 ρ και ἡ βελόνα ἔχει μὴ μικρῆ ἀπόκλιση, τότε :

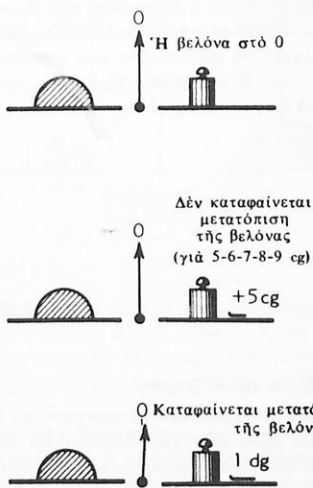
Ἄς ζυγός αὐτός ἔχει εὐαισθησία δεκάτου τοϋ γραμμαρίου.

"Η εὐαισθησία ἑνὸς ζυγοϋ ἐκφράζεται με τὴν τιμὴ τοϋ μικρότερου βάρους ποὺ μπορεῖ να προκαλέσῃ φανερῆ μετατόπιση τῆς βελόνας.

"Ένας ζυγός είναι τόσο πιὸ εὐαίσθητος, ὄσο ἡ εὐκίνησις τῆς φάλαγγας και τῶν δίσκων του είναι μεγαλύτερη. Δηλαδή όταν :



Ἐχ. 2 : Ἐλεγχος πισιότητας ζυγοϋ.



Ἐχ. 3 : Ἐλεγχος εὐαισθησίας ζυγοϋ ὃς ζυγός αὐτός ἔχει εὐαισθησία 0,1 g

- ή άκμή του μεσαίου πρίσματος είναι πολύ λεπτή,
- ή φάλαγγα είναι ελαφριά και
- το κέντρο βάρους (του κινητού συστήματος) είναι κοντά στον άξονα περιστροφής.

4 'Ακρίβεια μιάς ζυγίσσεως.

● Η προηγούμενη ζύγιση δείχνει ότι το βάρος του αντικειμένου μπορεί και να μην είναι ίσο με τα 125 ρ που το Ισορροπούν. Μπορούμε όμως να βεβαιώσουμε ότι είναι κατά προσέγγιση το πολύ 0,1 ρ μεγαλύτερο ή μικρότερο από 125 ρ.

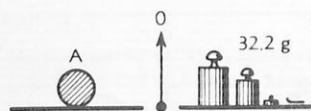
Το βάρος δηλ. του αντικειμένου αυτού είναι 125 ρ κατά προσέγγιση 0,1 ρ και ή ακρίβεια τής ζυγίσσεως είναι :

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

Κατασκευάζονται ζυγοί εργαστηρίων με ευαισθησία 0,00001 για φορτία 100 ρ δηλ. με ακρίβεια μετρήσεως $0,0001/100 = 1/1000000$.

Ένας ζυγός του Roberval ευαίσθητος στο 0,1 ρ για φορτίο 1 Κρ έχει ακρίβεια μετρήσεως.

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



Ζυγός με ευαισθησία 0,1 ρ

Το βάρος του αντικειμένου Α έχει μετρηθεί με ακρίβεια

$$\frac{1 \text{ dg}}{322 \text{ dg}} = \frac{1}{300}$$

Εχ. 4: 'Ακρίβεια ζυγίσσεως

Η ακρίβεια μιάς ζυγίσσεως εκφράζεται με το λόγο του μέτρου τής ευαισθησίας του ζυγού προς το άποτέλεσμα τής ζυγίσσεως.

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

1. Ένας ζυγός είναι ακριβής, αν ή Ισορροπία του δεν μεταβάλλεται, όταν φορτισθούν οι δίσκοι του με ίσα βάρη. Για να είναι ο ζυγός ακριβής, πρέπει και οι δύο βραχίονες τής φάλαγγας να είναι ίσοι.

2. Ένας ζυγός είναι πιστός, όταν ή Ισορροπία του δεν μεταβάλλεται οποιαδήποτε και αν είναι ή θέση των φορτίων στους δίσκους του.

3. Η ευαισθησία ενός ζυγού εκφράζεται με την τιμή του μικρότερου βάρους που μπορεί να προκαλέση μιá φανερή μετατόπιση τής βελόνας.

4. Η ακρίβεια τής ζυγίσσεως εκφράζεται με το λόγο του μέτρου τής ευαισθησίας του ζυγού προς το άποτέλεσμα τής ζυγίσσεως.

20° ΜΑΘΗΜΑ :

Η ΕΝΝΟΙΑ ΤΗΣ ΜΑΖΑΣ

1 'Η διπλή ζύγιση.

● Για να βρούμε το πραγματικό βάρος ενός σώματος, πρέπει ο ζυγός να είναι ακριβής. Είναι όμως πρακτικά αδύνατο να κατασκευάσωμε ζυγό, που οι βραχίονες τής φάλαγγάς του να είναι απόλυτα ίσοι. Σε ένα καλό ζυγό του έμπορίου μπορούμε να πετύχωμε μιá διαφορά 0,2 mm ανάμεσα στους δύο του βραχίονες.

● Αν λοιπόν ο ένας βραχίονας είναι 20 cm και ο άλλος 20,02 cm, τότε ένα σώμα βάρους 1 Κρ, όταν τοποθετηθή στον πρώτο δίσκο, θα Ισορροπήση σώμα βάρους X στον

Άλλο δίσκο σύμφωνα με την εξίσωση:

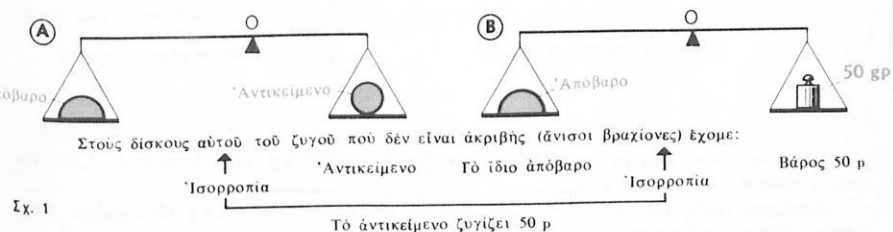
$$1 \times 20,02 = X \times 20$$

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

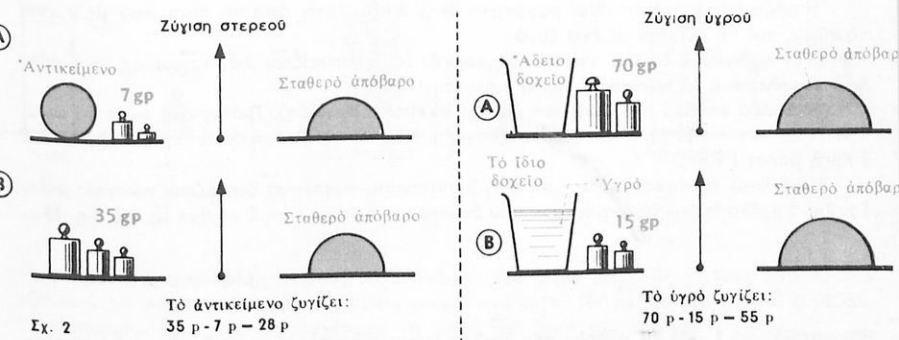
Η φάλαγγα του ζυγού στην προηγούμενη περίπτωση θα ισοροπηθεί οριζόντια, όταν υπάρχει διαφορά βάρους 1ρ στα δυο σώματα που ζυγίζουμε, ή γενικά διαφορά βάρους ίση με το 1/1000 του φορτίου του ενός δίσκου.

● 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 ζυγίσσεως του Borda.

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



Σχ. 1



Σχ. 2

2 Μάζα ενός σώματος.

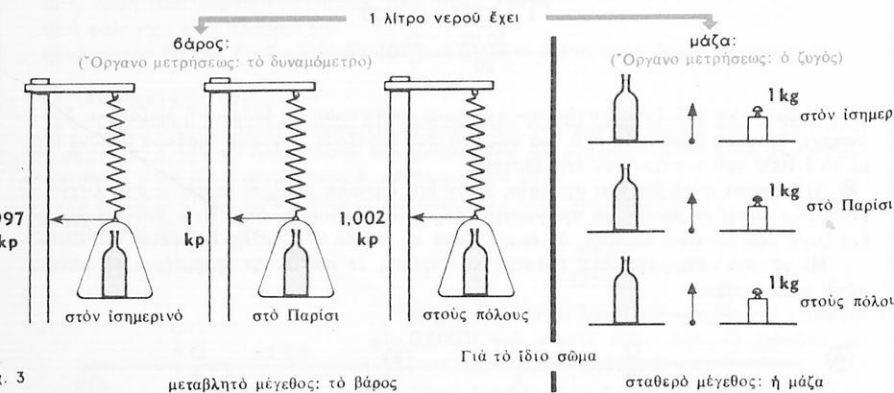
● Αν μετρήσουμε με ένα ευαίσθητο δυναμόμετρο το βάρος ενός σώματος, π.χ. ενός λίτρου νερού, θα βρούμε: Στην Αθήνα: 1000 ρ, στον Ισημερινό: 997 ρ, στους πόλους: 1,002 ρ.

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.

Ώστόσο 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:



— ανάμεσα στο **βάρος** του: 1 Κρ στο Παρίσι, 0,997 Κρ στον Ισημερινό, 1,002 Κρ στους πόλους,

— και στη **μάζα** του, που είναι ή ίδια παντού και που τη λέμε 1 Κg (ύπνοειται 1 Κg μάζας). *Ας προσέξουμε πολύ αυτή τη διαφορά.

Το βάρος ενός σώματος είναι μιá δύναμη που μεταβάλλεται ανάλογα με τη θέση που έχει το σώμα σχετικά με τη γη και το μετράμε με ένα **δυναμόμετρο**.

Η **μάζα** ενός σώματος είναι ποσότητα ύλης ανεξάρτητη από τη θέση που βρίσκεται το σώμα, και τη μετράμε με ένα **ζυγό**.

● Στην καθημερινή óμιλία, για τις ανάγκες τής ζωής, ταυτίζουμε **βάρος** και **μάζα** ή μάλλον παραλείπομε να κάνουμε αυτή τη διάκριση.

Ή αγοράζει κανείς 1 Κg ψωμί (ένω έπρεπε να ειπή 1 Κg μάζα). Παίρνοντας αυτό το ψωμί πρέπει να κατακινήση μιá κατακόρυφη δύναμη 1 Κg στην 'Αθήνα (ένω έπρεπε να ειπούμε 1 Κρ ή βάρος 1 Κg*).

*Αν θέλωμε να είμαστε αυστηροί στη διατύπωση, πρέπει να ονομάζωμε **πρότυπες μάζες** 1 g, 2 g, 5 g, όλα εκείνα τá αντικείμενα που ονομάσαμε **πρότυπα βάρη ή σταθμά** 1g, 2 g, 5 g, 1Κg.

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

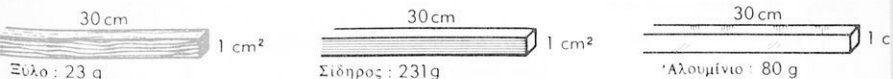
1. Με τη μέθοδο τής διπλής ζυγίσσεως μπορούμε να βρούμε το πραγματικό βάρος ενός σώματος και με ένα ζυγό που δέν είναι ακριβής. Ίσοροπούμε τόν ζυγό με τó σώμα που θέλωμε να ζυγίσωμε στόν ένα δίσκο με ένα αντίβαρο στόν άλλο. Βγάζωμε τó σώμα και στη θέση του τοποθετούμε σταθμά, ώσóτου επιτύχωμε και πάλι την ίδια ίσοροπία τού ζυγού. Τó βάρος τού σώματος θά είναι ίσο με τó άθροισμα τών σταθμών που τοποθετήσαμε.

2. Η **μάζα** ενός σώματος είναι ή ποσότητα τής ύλης που τó αποτελεί και είναι ανεξάρτητη τού τόπου, όπου βρίσκεται τó σώμα.

Η **μάζα** μετριέται με τó ζυγό και έχει μονάδα τó χιλιόγραμμο, που συμβολίζεται με τó Κg ή τó γραμμάριο, που συμβολίζεται με τó g.

3. Βάρος ενός σώματος είναι ή δύναμη με την όποία ή μάζα αυτού τού σώματος έλκεται πρós τη γη. Η δύναμη αυτή μεταβάλλεται με τó ύψος και τó γεωγραφικό πλάτος και μετριέται με τó δυναμόμετρο. Μονάδα βάρους είναι τó Κρ (Κιλοπόντ).

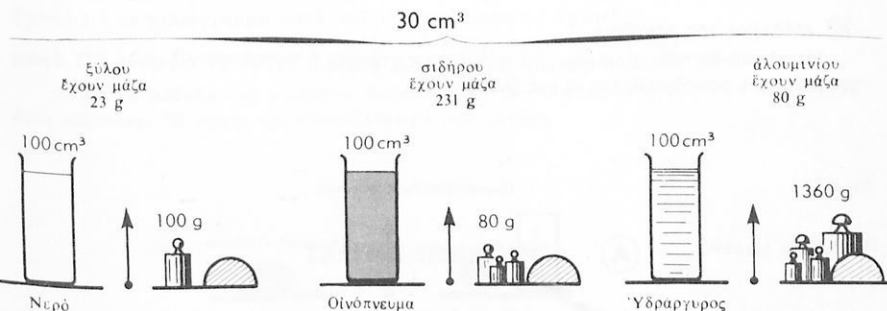
ΠΥΚΝΟΤΗΤΑ (ΕΙΔΙΚΗ ΜΑΖΑ) ΚΑΙ ΕΙΔΙΚΟ ΒΑΡΟΣ



Σχ. 1

Τα σώματα αυτά (σχ. 1) έχουν ίσες διαστάσεις, επομένως και τὸν ἴδιο ὄγκο (30 cm³).
 Ἄν τὰ ζυγίσουμε, βρίσκουμε: γιὰ τὸ ξύλο 23 g, γιὰ τὸ σίδηρο 231 g, γιὰ τὸ ἄλουμίνιο 80 g.

Ἄν ζυγίσουμε:



Σχ. 2

Ἄφου πάρουμε προηγουμένως τὸ ἀπόβαρο τῶν τριῶν δοχείων, ρίχνουμε στὸ πρῶτο 100 cm³ νερό, στὸ δεύτερο 100 cm³ οἰνόπνευμα καὶ στὸ τρίτο 100 cm³ ὕδραργυρο καὶ ζυγίζουμε. Μποροῦμε τῶρα νὰ ὑπολογίσουμε τὴ μάζα τοῦ 1 cm³ τῶν σωμάτων αὐτῶν.

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

$$\text{νερό} \quad \frac{100 \text{ g}}{100 \text{ cm}^3} = 1 \text{ g/cm}^3$$

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

$$\text{οἰνόπνευμα} \quad \frac{80 \text{ g}}{100 \text{ cm}^3} = 0,8 \text{ g/cm}^3$$

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

$$\text{ὑδράργυρος} \quad \frac{1360 \text{ g}}{100 \text{ cm}^3} = 13,6 \text{ g/cm}^3$$

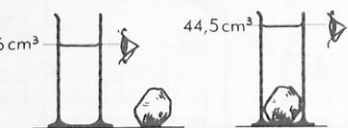
Ἡ *πυκνότητα* (εἰδικὴ μάζα) ἑνὸς σώματος εἶναι ἡ μάζα τῆς μονάδας τοῦ ὄγκου τοῦ σώματος αὐτοῦ καὶ ἐκφράζεται σὲ γραμμάρια κατὰ κυβικὸ ἑκατοστὸ g/cm³ ἢ σὲ χιλιόγραμμα κατὰ κυβικὸ δεκατόμετρο (Kg/dm³)

$$\rho \text{ (g/cm}^3\text{)} = \frac{M \text{ (σέ g)}}{V \text{ (σέ cm}^3\text{)}}$$

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. μιιάς πέτρας) με μεγάλη προσέγγιση και να προσδιορίσουμε την πυκνότητά του.



Όγκος της πέτρας:

$$44,5 \text{ cm}^3 - 36 \text{ cm}^3 = 8,5 \text{ cm}^3$$

Πυκνότητα της πέτρας: $\frac{17 \text{ g}}{8,5 \text{ cm}^3} = 2 \text{ g/cm}^3$

Σχ. 3

Προσδιορισμός της πυκνότητας ενός στερεού.
(Ο όγκος βρίσκεται με τη βοήθεια του όγκομετρικού δοχείου)

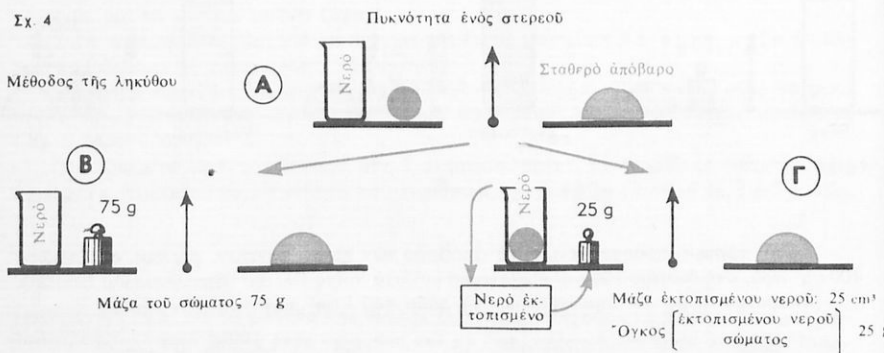


Μάζα της πέτρας: 17 g

2 Μέθοδος της ληκύθου.

Με τη μέθοδο αυτή βρίσκουμε την πυκνότητα στερεού ή υγρού με ακρίβεια. Ο όγκος του σώματος προσδιορίζεται με μιιά 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.

$$\text{Ειδικό βάρος} = \frac{\text{Βάρος του σώματος (σε ρ ή Κρ)}}{\text{Όγκος του σώματος (σε cm}^3 \text{ ή dm}^3 \text{)}}$$

Πυκνότητα ενός υγρού

Μάζα υγρού: $100\text{ g} - 20\text{ g} = 80\text{ g}$

Πυκνότητα του υγρού = $\frac{\text{Μάζα του υγρού}}{\text{Όγκος του υγρού}} = \frac{80\text{ g}}{90\text{ cm}^3} = 0,88\text{ g/cm}^3$

Μάζα νερού: $100\text{ g} - 10\text{ g} = 90\text{ g}$

Όγκος [του νερού / του υγρού] 90 cm^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 δεκάτομετρο (Kg/dm^3)

$$\text{Πυκνότητα} = \frac{\text{μάζα του σώματος (σε g ή σε Kg)}}{\text{όγκος του σώματος (σε cm}^3 \text{ ή σε dm}^3 \text{)}}$$

3. Με τη μέθοδο της ληκύθου βρίσκουμε με μεγάλη προσέγγιση την πυκνότητα ενός σώματος. Ο όγκος προσδιορίζεται με μια ζύγιση.

22° 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:

$$5\text{ g (που είναι ή μάζα } 5\text{ cm}^3 \text{ νερού)} \times 11,3 = 56,6\text{ g.}$$

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, ή σχετική του πυκνότητα θα είναι:

$$\rho_{\text{σχετική}} = \frac{8,9\text{ g}}{1\text{ g}} = 8,9 \text{ (γιατί ένα cm}^3 \text{ χαλκού έχει μάζα } 8,9\text{ g και ένα cm}^3 \text{ νερού } 1\text{ g).}$$

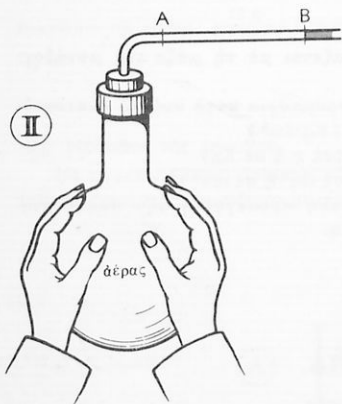
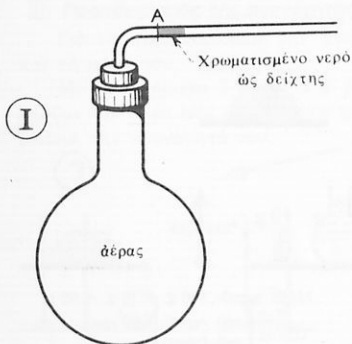
Η πυκνότητα εκφράζεται με ένα συγκεκριμένο αριθμό.

$$\text{g/cm}^3 \qquad \text{Kg/dm}^3 \qquad \text{t/m}^3$$

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.



Σχ. 1: Με την επίδραση της θερμότητας των χεριών μας ο όγκος του αέρα της φιάλης αυξάνεται κατά AB

α) Γνωρίζουμε ότι τα αέρια είναι *συμπιεστά* και *εκτατά*. Για να καθορίσουμε λοιπόν τη μάζα ενός όγκου αερίου, π.χ. μιάς φιάλης 4 ℓ, 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 I, περιορίσουμε ένα 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 έχη λοιπόν την πραγματική της έννοια ή έκφραση ενός όγκου αερίου, δεν αρκεί να ορίστη 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 πιέσεως (76 cm Hg).

β) Έπειδή 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.

Έφαρμογή. 22,4 ℓ αέρα σε κανονικές συνθήκες θερμοκρασίας και πιέσεως 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 :

$$\frac{\text{μάζα } 22,4 \ell \text{ διοξειδ. άνθρ.}}{\text{μάζα } 22,4 \text{ αέρα}} = \frac{44 \text{ g}}{29 \text{ g}} = 1,5$$

22,4 ℓ υδρογόνου σε Κ. Σ. έχουν μάζα 2 g και ένα λίτρο υδρογόνου θα έχη μάζα

$$\frac{2 \text{ g}}{22,4 \ell} = 0,08 \text{ g/ℓ} \text{ και η σχετική του πυκνότητα θα είναι } \frac{2 \text{ g}}{29 \text{ g}} = 0,07$$

Βλέπουμε εδώ ότι η μάζα 1 ℓ 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

Σχετική πυκνότητα μερικῶν ἀερίων σὲ σχέση με τὸν ἀέρα

Βουτάνιο	$\frac{58 \text{ g}}{29 \text{ g}} = 2$	Ὁξυγόνο	$\frac{32 \text{ g}}{29 \text{ g}} = 1,1$
Διοξειδίο τοῦ θείου	$\frac{64}{29} = 2,2$	Ἄζωτο	$\frac{28 \text{ g}}{29 \text{ g}} = 0,97$
Φωταέριο περίπου 0,5			

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

1. Ἡ σχετική πυκνότητα σὲ σχέση με τὸ νερὸ ἐνὸς στερεοῦ ἢ ὑγροῦ σώματος εἶναι τὸ πηλίκο τῆς μάζας ἐνὸς ὄγκου τοῦ σώματος πρὸς τὴ μάζα ἴσου ὄγκου νεροῦ καὶ ἐκφράζεται με ἕνα ἀριθμὸ.

Ἡ πυκνότητα καὶ ἡ σχετική πυκνότητα ἐνὸς σώματος σὲ σχέση με τὸ νερὸ ἔχουν τὴν ἴδια ἀριθμητικὴ τιμὴ.

2. Σχετικὴ πυκνότητα ἀερίου εἶναι τὸ πηλίκο τῆς μάζας ἐνὸς ὄγκου ἀερίου πρὸς τὴ μάζα ἴσου ὄγκου ἀέρα, ὅταν καὶ τὰ δύο βρίσκονται στὶς ἴδιες συνθήκες θερμοκρασίας καὶ πιέσεως.

Πρακτικὰ ἡ σχετικὴ πυκνότητα ἐνὸς ἀερίου βρίσκεται, ἂν διαιρέσωμε τὴ μάζα 22,4 ℓ τοῦ ἀερίου (0° C καὶ 76 cmHg) με τὸ 29 g (1,293 g/ℓ × 22,4 ℓ = 28,963 g).

ΑΣΚΗΣΕΙΣ

Σειρὰ 5: Ὁ ζυγός. Ἡ μάζα.

1. Ὁ ζυγός.

1. Ποιὰ σταθμὰ θὰ χρησιμοποιοῦσαμε, γιὰ νὰ ζυγίσωμε: 23 g; 58 g; 76 g; 384 g; 1875 g; 3,47 g;

2. Μιὰ ὀλόκληρη σειρὰ σταθμὰ ἀπὸ 1 g (0,01 g) ὠς 5 dg (0,5 g) σὲ μορφή τετραγωνικῶν φύλλων ἀποτελεῖται ἀπὸ ἕνα βάρος 1 g, δύο βάρη 2 g, ἕνα βάρος 5 g, δύο βάρη 1 dg, ἕνα βάρος 2 dg καὶ ἕνα βάρος 5 dg.

Γιὰ νὰ κατασκευάσωμε αὐτὴ τὴ σειρὰ, κόβωμε κατάλληλα κομμάτια σῦρμα ἀπὸ ἀλουμίνιο, τοῦ ὁποῖου 1 m ζυγίζει 2 g. Πόσο μῆκος σῦρμα πρέπει νὰ κόψωμε συνολικά; Πόσο μῆκος χρειάζεται γιὰ κάθε βάρος;

3. Πόσο μῆκος ἔχει ἕνα ρολὸ σῦρμα, ἂν ζυγίσει ὀλόκληρο 1,440 Kg, ἐνῶ 1 m ἀπὸ αὐτὸ ζυγίζει 16,4 g;

4. Πόσα εἶναι τὰ καρφιὰ, ποὺ ζυγίζουν 100 g, ὅταν 20 καρφιὰ ἔχουν βάρος 12,5 g;

5. Ὄταν στὸ δίσκο ἐνὸς ζυγοῦ, ὅπου ζυγίζομε ἕνα κομμάτι μέταλλο, βάλωμε 72,4 g, ὁ δείκτης σταματᾷ στὴ δευτέρη ὑποδιαίρεση, ἀριστερὰ ἀπὸ τὸ 0, ἐνῶ ὅταν βάλωμε 72,5 g, στὴν τρίτη ὑποδιαίρεση, δεξιὰ τοῦ.

Ἄν οἱ μετατοπίσεις τοῦ δείκτη γίνονται αἰσθητὲς γιὰ κάθε μιὰ ὑποδιαίρεση, πόση εἶναι ἡ μάζα τοῦ σώματος; Πόση εἶναι ἡ εὐαισθησία τοῦ ζυγοῦ; Πόση εἶναι ἡ ἀκρίβεια τῆς ζυγίσεως;

6. α) Ὁ δείκτης ἐνὸς ζυγοῦ, ἀποκλίνει δύο

ὑποδιαίρεσεις γιὰ διαφορὰ βάρους 1 dg. Ἄν υπο-
ρούμε νὰ διακρίνωμε ἀπόκλιση μιᾶς ὑποδιαίρεσεως,
πόση εἶναι ἡ εὐαισθησία τοῦ ζυγοῦ;

β) Ἄν με τὸ ζυγὸ αὐτὸ βροῦμε ὅτι ἕνα σώ-
μα ζυγίζει 127,4 g, πόση εἶναι ἡ ἀκρίβεια τῆς ζυ-
γίσεως καὶ σὲ ποιά ὄρια περιέχεται ἡ ἀκριβὴς μάζα
τοῦ σώματος;

7. Ὁ ἕνας βραχίονας τῆς φάλαγγας ζυγοῦ
μῆκους 40 cm εἶναι μακρότερος κατὰ 0,8 mm ἀπ’
τὸν ἄλλο. Πόσο βάρος πρέπει νὰ βάλωμε στὸν
ἕνα δίσκο, γιὰ νὰ ἔχωμε ἰσορροπία, ὅταν στὸν ἄλλο
δίσκο ὑπάρχη βάρος 1 Kg; (δύο περιπτώσεις).

8. Οἱ βραχίονες ἐνὸς ζυγοῦ ἔχουν μῆκη 180 mm
καὶ 180,02 mm. Πόσο βάρος πρέπει νὰ βάλωμε στὸν
ἕνα δίσκο, γιὰ νὰ ἔχωμε ἰσορροπία, ὅταν στὸν ἄλλο
δίσκο ὑπάρχη βάρος 1 Kg; (δύο περιπτώσεις).

Μπορεῖ ὁ ζυγὸς αὐτὸς νὰ θεωρηθῆ ἀκριβής;

α) ἂν εἶναι εὐαίσθητος στὰ 2 dg;

β) ἂν εἶναι εὐαίσθητος στὸ 1/2 dg;

9. Ἡ φάλαγγα ἐνὸς ζυγοῦ ἰσορροπεῖ ὀριζόν-
τια:

α) ὅταν οἱ δίσκοι εἶναι κενοί.

β) ὅταν οἱ δίσκοι φορτώνωνται ὁ ἕνας με
500 g καὶ ὁ ἄλλος με 500,5 g.

Ἡ ἀπόσταση τῆς ἀκμῆς τοῦ κεντρικοῦ πρί-
σματος ἀπ’ τὴν ἀκμὴ ἐνὸς ἀπὸ τὰ ἀκρὰ πρί-
σματα εἶναι 20 cm. Ποιὸ εἶναι τὸ μῆκος τοῦ ἄλλου
βραχίονα τῆς φάλαγγας; (δύο περιπτώσεις).

10. Οι άκμες τῶν ἀκράιων τριγωνικῶν πρισμάτων τῆς φάλαγγας ἐνὸς ζυγοῦ ἀπέχουν 48,1 cm. Ἐάν ὑπάρξη ἰσορροπία, ὅταν οἱ δίσκοι φορτῶνται ἀντίστοιχα μὲ 500 g καὶ 501,2 g, ποῖο εἶναι τὸ μήκος τοῦ κάθε βραχίονα τῆς φάλαγγας.

11. Ἐνας ζυγὸς ἰσορροπεῖ, ὅταν τὰ φορτία στοὺς δίσκους του εἶναι:

ἀριστερὸς δίσκος	δεξιὸς δίσκος
α) 119,3	σῶμα μάζας X
β) σῶμα μάζας X	120,71 g

Ποῖο εἶναι τὸ σφάλμα τοῦ ζυγοῦ καὶ πόση ἢ μάζα X τοῦ σώματος;

12. α) Γιά νά ἰσορροπή ἕνας μοχλὸς AB ποῦ ἔχει ἄξονα τὸ O, πρέπει νά κρεμάσωμε στὸ ἄκρο B μάζα 80 g, ὅταν στὸ ἄκρο A ὑπάρξη ἕνα σῶμα ἄγνωστης μάζας. Ὅταν ὁμοῦ τὸ σῶμα βρισκεται στὸ ἄκρο B, πρέπει νά κρεμάσωμε στὸ A 500. Πόση εἶναι ἡ μάζα τοῦ σώματος;

β) Ἐάν τὸ μήκος τοῦ μοχλοῦ εἶναι 70 cm, πόσο ἀπέχει τὸ O ἀπὸ τὸ A;

13. Τὸ ἀντίβαρο ἐνὸς ρωμαϊκοῦ ζυγοῦ ζυγίζει 600 g καὶ τὸ ἀγγιστρο ὅπου κρεμοῦνται τὰ βάρη ἀπέχει 42 mm ἀπ' τὸν ἄξονα. Ἡ συσκευή ἰσορροπεῖ, ὅταν τὸ ἀγγιστρο δὲν φέρη κανένα φορτίο καὶ τὸ ἀντίβαρο βρίσκεται στὴ θέση O.

Ἐάν κρεμάσωμε μάζα X στὸ ἀγγιστρο, πρέπει τὸ ἀντίβαρο νά μετατοπιστῇ 91 mm, γιὰ νά ἐξακολουθῇ νά ὑπάρξη ἰσορροπία.

α) Πόση εἶναι ἡ μάζα X;

β) Ἐάν κρεμάσωμε μάζα 2,5 Kg, πόσο πρέπει νά μετατοπίσωμε τὸ ἀντίβαρο (ἀπὸ τὸ O);

γ) Ἐάν ἡ συσκευή ζυγίζει μέχρι 5 Kg, πόσο ἀπέχουν οἱ ἀκρατεῖς ἐνδείξεις τῆς;

Ὁ μεγάλος βραχίονας ἔχει ἔγκοπες καὶ ἡ μετατόπιση τοῦ ἀντιβαρου ἀπ' τὴν προηγούμενη στῆν ἐπόμενη ἀντιστοιχεῖ σὲ μεταβολὴ φορτίου 50 g. Πόσο ἀπέχουν δύο διαδοχικὲς ἔγκοπες;

II. Μάζα. Πυκνότητα. Σχετικὴ πυκνότητα.

14. Ποῖα εἶναι ἡ πυκνότητα τοῦ ἰριδιούχου λευκοκρῦσου, ἂν τὸ πρῶτο πο Kg εἶναι κύλινδρος μὲ διάμετρο βάσεως 39 mm καὶ ὕψος 39 mm;

15. Προσδιορίζομε τὴν πυκνότητα ἐνὸς βράχου μὲ τὴν μέθοδο τῆς ληκθούου:

α) λήκθος γεμάτη νερὸ + δείγμα + 12,5 g ἰσορροποῦν τὸ ἀπόβαρο.

β) λήκθος γεμάτη νερὸ + 78,2 g ἰσορροποῦν τὸ ἀπόβαρο.

γ) τὸ δείγμα μέσα στὴ γεμάτη νερὸ λήκθο + 41,1 g ἰσορροποῦν τὸ ἀπόβαρο.

Ποῖα εἶναι ἡ πυκνότητα τοῦ δείγματος καὶ ποῖα ἡ σχετικὴ πυκνότητα σὲ σχέση μὲ τὸ νερὸ (ἡ σχετικὴ του πυκνότητα);

16. Ποῖα εἶναι ἡ πυκνότητα καὶ ποῖα ἡ σχετικὴ πυκνότητα (σὲ σχέση μὲ τὸ νερὸ) τῆς βενζίνης, ὅταν μὲ τὴν μέθοδο τῆς ληκθούου ἔχωμε:

α) ἡ λήκθος ἄδεια + 78,3 g ἰσορροποῦν τὸ ἀπόβαρο.

β) ἡ λήκθος γεμάτη νερὸ + 15,2 g ἰσορροποῦν τὸ ἀπόβαρο.

γ) ἡ λήκθος γεμάτη βενζίνη + 32,8 g ἰσορροποῦν τὸ ἀπόβαρο.

17. Πόση μάζα ἔχει ἕνα δρύινο δοκάρη μὲ διαστάσεις 2,70 m, 20 cm, 12, 5 cm, (σχετικὴ πυκνότητα ὡς πρὸς τὸ νερὸ 0,7).

18. Πόσο ὄγκο πιάνει: 1 Kg ἀλουμίνιο, 1 Kg σίδηρο, 1 Kg χαλκός, 1 Kg μόλυβδος, 1 Kg ὑδράργυρος; Οἱ ἀντίστοιχες πυκνότητές τους ὡς πρὸς τὸ νερὸ εἶναι: 2,7· 7,8· 8,8· 11,3· 13,6.

19. Ποῖα ἡ πυκνότητα καὶ ποῖα ἡ σχετικὴ πυκνότητα τοῦ πάγου, ἂν 1 ℓ νερὸ, ὅταν στερεοποιηθῆται, δίνει 1,09 dm³; Πόσο ὄγκο νερὸ παίρνομε ἀπ' τὴν τήξη κομματιοῦ πάγου μὲ διαστάσεις 0,80 m × 18 cm × 150 mm;

21. Σὲ 0° C καὶ κανονικὴ ἀτμοσφαιρικὴ πίεση 22,4 ℓ ἀέρα ζυγίζου 29 g, 22,4 ℓ ὑδρατμοῖ ζυγίζου 18 g, 22,4 ℓ προπάνιο ζυγίζου 44 g, 22,4 ℓ χλωρίου 71 g, 22,4 ℓ ἄμμωνία ζυγίζου 17 g.

Νά βρεθῆ ἡ μάζα 1 ℓ καθενὸς ἀπὸ τὰ παραπάνω ἀέρια καὶ ἡ σχετικὴ του πυκνότητα.

Η ΕΝΝΟΙΑ ΤΗΣ ΠΙΕΣΩΣ

1 Πιεστική δύναμη.

Αν παρατηρήσωμε τὰ ίχνη που αφήνει σέ ένα παχύ στρώμα μαλακού χιονιού ένα άτομο, όταν μετακινηται με σκι ή χωρίς αυτά, τότε θα είναι βαθύτερα; (σχ. 1).

Πείραμα 1. Σε ποιά από τις τρεις έδρες του, όταν τοποθετηθή τὸ τούβλο επάνω στην άμμο, βυθίζεται περισσότερο; (σχ. 2).

Ποιά δύναμη τὸ αναγκάζει νὰ βυθιστή;

Ποιά διεύθυνση έχει αὐτή ἡ δύναμη;

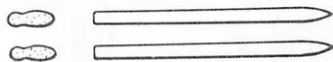
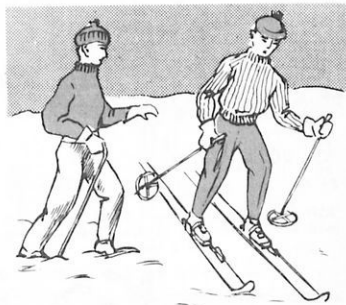
Πείραμα 2. Ἡ ξύλινη πλάκα βυθίζεται περισσότερο μέσα στην άμμο, ἂν καὶ τὸ βάρος της μένει τὸ ίδιο, όταν τὴ στηρίξωμε από τις μύτες τῶν καρφιῶν (σχ. 3).

Ποιά διεύθυνση έχει ἡ δύναμη που αναγκάζει τὴν πινέζα νὰ μπη στὸν τοίχο καὶ γιατί ἡ πινέζα δὲν μπαίνει στὸ δάχτυλό μας;

Σ' ὄλες αὐτὲς τις περιπτώσεις βλέπομε ὅτι μιὰ δύναμη ενεργεῖ κάθετα πάνω στην ἐπιφάνεια τῶν σωμάτων, καὶ τὰ ἀποτελέσματά της ξερατῶνται από τὸ ἔμβραδὸ τῆς ἐπιφάνειας αὐτῆς.

Στην περίπτωση τῶν παιδιῶν επάνω στὸ χιόνι, καὶ τὰ δύο πιέζουν τὸ χιόνι με τὴν ἴδια δύναμη, δηλ. τὸ βάρος τους, ἀλλὰ ἡ ἐπιφάνεια τοῦ χιονιού που πιέζεται με τὰ σκι είναι μεγαλύτερη παρά με τὰ παπούτσια. Τὸ ίδιο συμβαίνει καὶ με τὸ τούβλο: ἡ ἴδια δύναμη στις διάφορες θέσεις του πιέζει διάφορες ἐπιφάνειες ἄμμου. Ὅπως καὶ ἡ ἐπιφάνεια τοῦ δαχτύλου, ὅπου ἀκουμπᾶ τὸ κεφάλι τῆς πινέζας, καὶ ἡ ἐπιφάνεια τοῦ τοίχου, ὅπου ἀκουμπᾶ ἡ ἀκίδα της, δέχονται τὴν ἴδια ὠθηση, τὴν ὠθηση τοῦ δαχτύλου.

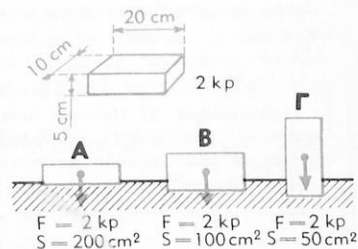
Τὴ δύναμη αὐτή, που ενεργεῖ κάθετα στην ἐπιφάνεια τῶν σωμάτων, τὴ λέμε **πιεστικὴ δύναμη**.



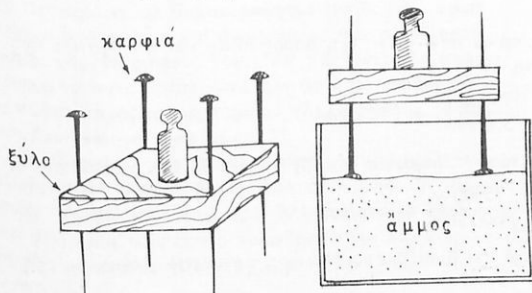
$S = 300 \text{ cm}^2$

$S = 3000 \text{ cm}^2$

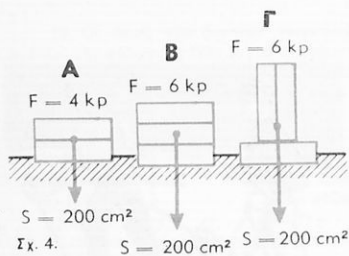
Σχ. 1: Ποιὸ ἀπὸ τὰ δύο παιδιά μετακινεῖται εὐκολότερα στὸ μαλακὸ χιόνι καὶ γιατί;



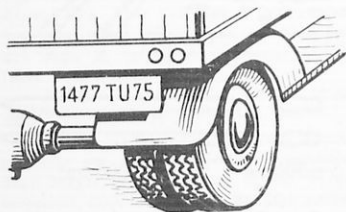
Σχ. 2: Ἡ πίεση που ξερασκεῖ τὸ τούβλο σὲ κάθε μιὰ ἀπὸ τις τρεις θέσεις του είναι: 10 p/cm^2 20 p/cm^2 40 p/cm^2



Σχ. 3: Ἡ πίεση ξερατάται ἀπὸ τὴν ἐπιφάνεια ἐπαφῆς, ὅπου ἐφαρμόζεται ἡ πιεστικὴ δύναμη.



Σχ. 4. Στο Α: η πίεση είναι 20 p/cm² στο Β και στο Γ: η πίεση είναι 30 p/cm²



Σχ. 5. Γιατί τα φορτηγά αυτοκίνητα που μεταφέρουν βυριά φορτία έχουν διπλούς τροχούς με όγκωδη ελαστικά;

Το πηλίκο της πιεστικής δύναμης δια της πιεζόμενης επιφάνειας εκφράζει την τιμή της δύναμης που πιέζει τη μονάδα της επιφάνειας, και λέγεται Πίεση.

2 Πίεση.

Αν παρατηρήσουμε προσεκτικά τα σχήματα 2,3, θα ιδούμε, ότι όσο πιο μικρή είναι η επιφάνεια πάνω στην οποία ενεργεί η ίδια πιεστική δύναμη, τόσο πιο φανερό γίνεται και το αποτέλεσμα, δηλ. τόσο και το σώμα εισχωρεί βαθύτερα στην επιφάνεια.

Υπολογίζουμε και στις τρεις περιπτώσεις των πειραμάτων 2 και 4 την πιεστική δύναμη που ασκείται σε κάθε τετραγωνικό εκατοστό της πιεζόμενης επιφάνειας και βρίσκουμε:

$$\begin{aligned} \text{Για το πείραμα 2} \\ \frac{2000 \text{ p}}{200 \text{ cm}^2} = 10 \text{ p/cm}^2, \quad \frac{2000 \text{ p}}{100 \text{ cm}^2} = 20 \text{ p/cm}^2, \\ \frac{2000 \text{ p}}{50 \text{ cm}^2} = 40 \text{ p/cm}^2 \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} \text{Για το πείραμα 4} \\ \frac{4000 \text{ p}}{200 \text{ cm}^2} = 20 \text{ p/cm}^2, \quad \frac{6000 \text{ p}}{200 \text{ cm}^2} = 30 \text{ p/cm}^2, \\ \frac{6000 \text{ p}}{200 \text{ cm}^2} = 30 \text{ p/cm}^2 \end{aligned}$$

Συμπέρασμα. Η πίεση που ασκεί ένα στερεό πάνω στην επιφάνεια επαφής του με ένα άλλο έχει μέτρο το πηλίκο της έντασης της πιεστικής δύναμης προς το έμβადο της επιφάνειας.

$$P (\text{p/cm}^2) = \frac{F (\text{p})}{S (\text{cm}^2)}$$

3 Μονάδες πίεσεως.

● Η πίεση εκφράζεται με τις μονάδες που μετρούμε την ένταση της δύναμης όπως και το έμβადο της επιφάνειας. Π.χ.

σε πόντ κατά τετραγωνικό εκατοστό p/cm²
σε κιλοπόντ κατά τετραγωνικό εκατοστό Kp/cm²

4 Έφαρμογές.

α) Αν το παιδί, που βαδίζει πάνω στο χιόνι, έχει βάρος 75 Kp και η επιφάνεια επαφής είναι 300 cm², τότε ασκεί πίεση

$$\frac{75000 \text{ p}}{300 \text{ cm}^2} = 250 \text{ p/cm}^2$$

Όταν όμως χρησιμοποιή σκί, τότε η επιφάνεια επαφής γίνεται 3000 cm² και η πίεση:

$$\frac{75000 \text{ p}}{3000 \text{ cm}^2} = 25 \text{ p/cm}^2$$

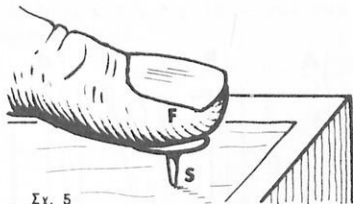
Έτσι καταλαβαίνουμε γιατί με τα σκί βαδίζουμε ευκολότερα πάνω στο χιόνι.

Συμπέρασμα. Μπορούμε να ελαττώσουμε την πίεση που άσκει ένα σώμα, αν μεγαλώσουμε την επιφάνεια επαφής στην οποία άσκειται ή πιεστική δύναμη.

β) 'Η πινέζα μπαίνει εύκολα μέσα στο ξύλο, γιατί αν υποθέσουμε ότι άσκοϋμε επάνω της μιὰ 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, σουβλιά) έχουν επίσης μιὰ επιφάνεια επαφής, στην οποία άσκειται ή πιεστική δύναμη, πολύ μικρή. 'Η πιεστική δύναμη, που διαβιβάζεται άπ' αυτά, δημιουργεί μιὰ πίεση πολύ μεγάλη. Τό ίδιο συμβαίνει και με τά κοφτερά εργαλεία (μαχαίρια, ψαλίδια, ξυράφια κτλ.). Μιὰ λεπίδα κόβει τόσο καλύτερα, όσο πιο λεπτή είναι ή κόψη της.



Σχ. 5

Τό δάχτυλο πατά την πινέζα με δύναμη 1 Κρ, ή πίεση όμως στην άίχμη της είναι 1000 Κρ/cm²

Συμπέρασμα. Για να αύξήσουμε την πίεση που άσκει ένα στερεό, μικραίνουμε την επιφάνεια επαφής του, όπου άσκειται ή πιεστική δύναμη.

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

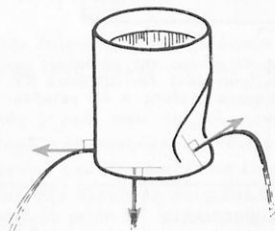
1. Τά στερεά άσκοϋν μιὰ πιεστική δύναμη στην επιφάνεια που στηρίζονται.
2. 'Η πίεση που άσκοϋν τά στερεά στην επιφάνεια έχει μέτρο τό ηλίκο της έντάσεως της δυνάμεως που ενεργεί κάθετα στην επιφάνεια αύτη προς τό έμβαδό της πιεζόμενης επιφάνειας.
3. Για να έμποδίσουμε ένα σώμα να μη μέσα σ' ένα άλλο, ελαττώνουμε την πίεση αύξανοντας την επιφάνεια επαφής, όπου ενεργεί ή πιεστική δύναμη. Και αντίθετα, για να διευκολύνουμε ένα σώμα να μη σ' ένα άλλο, μεγαλώνουμε την πίεση μικραίνοντας την πιεζόμενη επιφάνεια.

24^ο ΜΑΘΗΜΑ

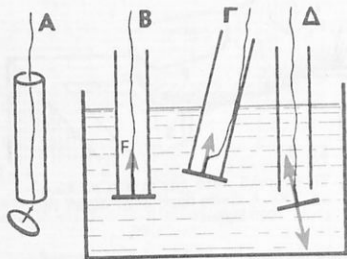
ΠΙΕΣΕΙΣ ΑΣΚΟΥΜΕΝΕΣ ΑΠΟ ΤΑ ΥΓΡΑ

1 Πειράματα. α) Παραμορφώνουμε ένα δοχείο, όπως βλέπουμε στο σχήμα, και άνοίγουμε τρύπες σε διάφορα σημεία της επιφάνειάς του. 'Αν τό γεμίσουμε νερό, βλέπουμε να πετιέται προς τά έξω από τις τρύπες αυτές κάθετα προς τό μικρό τμήμα της επιφάνειας, όπου είναι άνοιγμένη ή τρύπα (σχ. 1).

β) 'Εφαρμόζουμε στο κάτω άνοιγμα ενός γυάλινου κύλινδρου ένα έλαφρό δίσκο από άλουμίνιο. 'Αν βυθίσουμε τόν κύλινδρο στο νερό, βλέπουμε ότι ό δίσκος μένει στη θέση του, είτε ό κύλινδρος είναι κατακόρυφος είτε με κάποια κλίση (σχ. 2).



Σχ. 1. Τό νερό πετιέται από τις τρύπες με διεύθυνση κάθετη προς τό τοίχωμα του δοχείου.



Σχ. 2. Στο Δ η πιεστική δύναμη του νερού άσκειται και στις δύο επιφάνειες του δίσκου. Ο δίσκος από το βάρος του και μόνον πέφτει.

● Αυτό συμβαίνει, γιατί η δύναμη F ή όποια 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, άσκουν 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 μās χρησιμεύει για να μετρου- με τις πιεστικές δυνάμεις που άσκούνται επάνω στην επιφάνεια της μεμβράνας m και έπομένως 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.

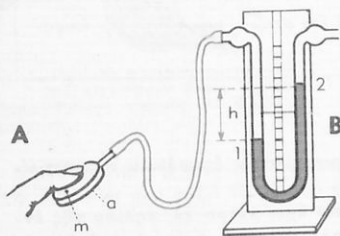
● Αν πιέσωμε ελαφρά με το δάχτυλό μας τη μεμβράνα, ο άερας που βρίσκεται στην κάψα αναγκάζει το υγρό να κατεβή στο σκέλος 1 και να ανεβή στο σκέλος 2. Αν πιέσωμε περισσότερο, η διαφορά ύψους h στα δύο σκέλη του σωλήνα γίνεται μεγαλύτερη.

● α) Βυθίζομε την κάψα μέσα στο νερό (σχ. 4) και βλέπουμε ότι, όσο πιο βαθιά βυθίζεται, τόσο στο σκέλος 1 το υγρό κατεβαίνει και αντίθετα ανεβαίνει στο άλλο σκέλος. Γιατί;

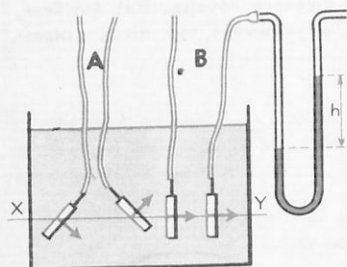
Συμπέρασμα. Η πίεση μέσα σε ένα υγρό που βρίσκεται σε ήρεμία μεγαλώνει με το βάθος.

β) Χωρίς να μεταβάλλομε το βάθος που βρίσκεται η κάψα, αλλάζομε 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 μετατοπίσωμε την κάψα μέσα στο υγρό με τρόπο όμως ώστε το κέντρο της να βρίσκεται πάντα στο ίδιο βάθος (σχ. 4).



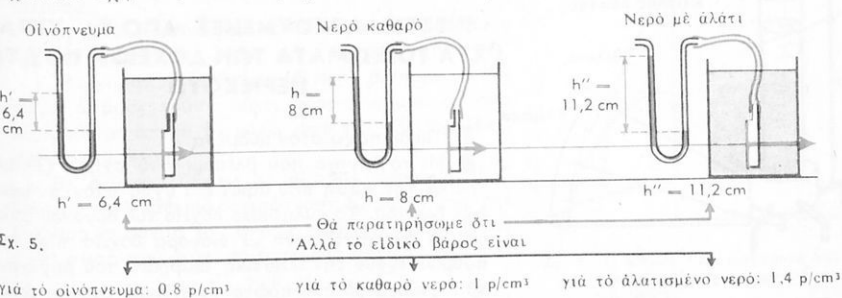
Σχ. 3. Η μανομετρική κάψα.



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) Βυθίζομε 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 βάρους του υγρού και είναι τόσο μεγαλύτερη, όσο μεγαλύτερο είναι το ειδικό βάρους του.

3 Βασική αρχή τής υδροστατικής:

● Ρίχνομε νερό μέσα στον κύλινδρο του πειράματος (2) και παρατηρούμε ότι, όταν η επιφάνειά του φτάση στο ύψος τής εξωτερικής επιφάνειας του νερού, ό δίσκος πέφτει. Το βάρος του νερού μέσα στον κύλινδρο ξεουδετερώνει τήν πιεστική δύναμη F και ό δίσκος τέφτει, έπειδι ή ένεργεί έπάνω του μόνο το δικό του βάρος.

Αποδεικνύεται ότι:

Η διαφορά πιέσεως $P_A - P_B$ μεταξύ δυό σημείων A και B ενός υγρού πού ήρεμεί είναι ίση με το βάρος μιās στήλης υγρού, ή όποιά έχει τομή 1 cm^2 και ύψος τήν απόσταση h των οριζόντιων επιπέδων πού περνούν από τά σημεία αυτά.

Αν το ειδικό βάρος ενός υγρού είναι ϵ , τότε ό όγκος μιās στήλης υγρού πού έχει τομή 1 cm^2 και ύψος $h \text{ cm}$ θα είναι:

$$1 \text{ cm}^2 \times h \text{ cm} = h \text{ cm}^3$$

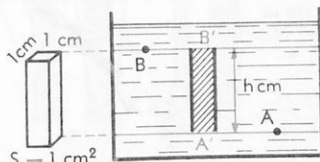
και το βάρος:

$$\epsilon (\text{g/cm}^3) \times h (\text{cm}^3) = \epsilon h \text{ g}$$

και ή διαφορά τής πιέσεως

$$P_A - P_B = \epsilon \times h$$

$$\text{p/cm}^2 \quad \text{p/cm}^3 \quad \text{cm}$$



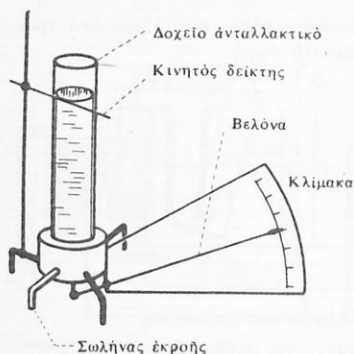
Σχ. 6. Μεταξύ των σημείων A και B υπάρχει διαφορά πιέσεως ίση με το βάρος στήλης υγρού $A'B'$ τομής 1 cm^2

ΠΕΡΙΛΗΨΗ 1. Ένα υγρό σε ισορροπία άσκει σε κάθε επιφάνεια με τήν όποία βρίσκεται σε έπαφή μιιά πίεση, πού όφειλεται στο βάρος του και λέγεται υδροστατική.

2. Η υδροστατική πίεση $P = F/S$ σε ένα σημείο ενός υγρού, πού ήρεμεί, μεγαλώνει με το βάθος· δέν εξαρτάται από τόν προσανατολισμό τής πιεζόμενης επιφάνειας και είναι ή ίδια σε όλα τά σημεία του υγρού πού βρίσκονται στο ίδιο οριζόντιο επίπεδο.

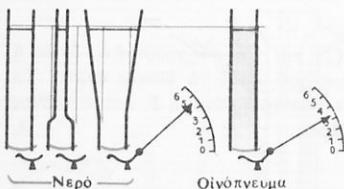
Μέσα σε διάφορα υγρά και στην ίδια απόσταση από τήν έλεύθερη επιφάνειά τους ή υδροστατική πίεση εξαρτάται από το ειδικό βάρος τους.

3. Η διαφορά πιέσεως $P_A - P_B$ μεταξύ δυό σημείων A και B ενός υγρού, πού ήρεμεί, είναι ίση με το βάρος μιās στήλης υγρού, ή όποιά έχει τομή 1 cm^2 και ύψος τήν απόσταση h των οριζόντιων επιπέδων, πού περνούν από τά σημεία αυτά.

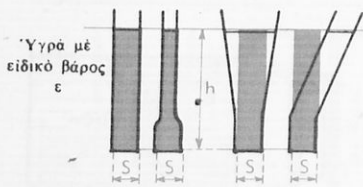


Σχ. 1.

Ἡ συσκευή διὰ τὴν μελέτην τῆς δυνάμεως ποὺ ἀσκεῖται εἰς τὸν πυθμένα δοχείου.



Σχ. 2. Ἡ ὥθηση ποὺ ἀσκεῖ ἓνα ὑγρὸ στὸν πυθμένα δοχείου εἶναι ἀνεξάρτητη ἀπὸ τὸ σχῆμα τοῦ δοχείου



Σχ. 3. Ἡ ὥθηση F πάνω σὲ πυθμένα

$$F = \varepsilon \times h \times S$$

$$\rho \quad \rho/\text{cm}^3 \quad \text{cm} \quad \text{cm}^2$$

Γνωρίζομε ὅτι ἡ ὑδροστατικὴ πίεση στὸν πυθμένα ἑνὸς δοχείου εἶναι ἴση μὲ τὸ γινόμενον τοῦ εἰδικοῦ βάρους τοῦ ὑγροῦ μὲ τὴν ἀπόσταση h τοῦ πυθμένα ἀπὸ τὴν ἐλεύθερην ἐπιφάνεια τοῦ ὑγροῦ.

$$P = h \times \varepsilon$$

Ἐπομένως ἡ δύναμη F ποὺ πιέζει τὸν πυθμένα μὲ ἐπιφάνεια S (cm²) θὰ εἶναι:

$$Fp = \varepsilon (\rho/\text{cm}^3) \times h (\text{cm}) \times S (\text{cm}^2)$$

Συμπέρασμα. Ἡ δύναμη F ποὺ πιέζει τὸν πυθμένα ἑνὸς δοχείου εἶναι ἴση πρὸς τὸ βάρος ἀπὸ τὴν ἐπιφάνεια τοῦ ὑγροῦ ποὺ ἔχει βάση τὸν πυθμένα τοῦ δοχείου καὶ ὕψος τὴν ἀπόστασίν του ἀπὸ τὴν ἐλεύθερη ἐπιφάνεια τοῦ ὑγροῦ.

$$F = \varepsilon \times h \times S$$

ΠΙΕΣΕΙΣ ΑΣΚΟΥΜΕΝΕΣ ΑΠΟ ΤΑ ΥΓΡΑ ΣΤΑ ΤΟΙΧΩΜΑΤΑ ΤΩΝ ΔΟΧΕΙΩΝ ΠΟΥ ΤΑ ΠΕΡΙΕΧΟΥΝ

1 Πίεση πάνω στὸν πυθμένα.

● Μὲ τὸ ὄργανο ποὺ βλέπομε στὸ σχῆμα (1) μετροῦμε τὴν πίεση ποὺ ἀσκεῖ ἓνα ὑγρὸ στὸν πυθμένα ἑνὸς δοχείου. Τὸ κυλινδρικό δοχεῖο τοῦ ὄργανου μπορεῖ νὰ ἀντικατασταθῇ μὲ διάφορα δοχεῖα ποὺ γιὰ πυθμένα ἔχουν τὴν ἐλαστικὴ μεμβράνα τοῦ ὄργανου.

● Ρίχνομε νερὸ στὸ πρῶτο κυλινδρικό δοχεῖο, ὡσὸτου ἡ ἐλεύθερη ἐπιφάνειά του φτάσῃ σὲ ἓνα σημεῖο, ποὺ τὸ ὀρίζομε μὲ τὸ δείκτη A.

Ἐπειὴ ὁ ἐλαστικὸς πυθμένας καμπυλῶνεται καὶ τὸ ἄκρο τῆς βελόνας σταματᾷ σὲ μιά ὀρισμένη ὑποδιαίρεση τοῦ ἀριθμημένου τόξου, ἔστω π.χ. στὸ 5.

● Ἀπομακρύνομε τὸν κύλινδρο καὶ βλέπομε ὅτι ὁ δείκτης ἐπιστρέφει στὸ 0.

● Ἄν ἀντικαταστήσωμε τὸ κυλινδρικό δοχεῖο μὲ ἓνα ἀπὸ τὰ ἄλλα, θὰ ἴδωμε, ὅταν ἐπαναλάβωμε τὸ πείραμα, ὅτι, ὅταν ἡ ἐλεύθερη ἐπιφάνεια τοῦ νεροῦ φτάσῃ στὸ ἴδιο σημεῖο ποὺ ὀρίζει ὁ δείκτης A, ἡ βελόνα σταματᾷ καὶ πάλι στὴν ὑποδιαίρεση 5 (σχ. 2).

Ἄν ἀντὶ γιὰ νερὸ ρίξωμε στὸ κυλινδρικό δοχεῖο οἰνόπνευμα, ὡσὸτου ἡ ἐπιφάνειά του φτάσῃ τὸ ὀρισμένο σημεῖο, παρατηροῦμε ὅτι ἡ βελόνα σταματᾷ στὴν ὑποδιαίρεση 4. Στὴν ἴδια ὑποδιαίρεση θὰ σταματήσῃ, ἂν ἐπαναλάβωμε τὸ πείραμα καὶ μὲ τὰ ἄλλα δοχεῖα μὲ ὑγρὸ πάλι τὸ οἰνόπνευμα.

Συμπέρασμα. Ἡ δύναμη ποὺ πιέζει τὸν πυθμένα δοχείου, ποὺ περιέχει ἓνα ὑγρὸ, δὲν ἐξαρτᾶται ἀπὸ τὸ σχῆμα τοῦ δοχείου, ἀλλὰ ἀπὸ τὸ εἰδικὸ βάρος τοῦ ὑγροῦ.

2 Ὑπολογισμὸς τῆς δυνάμεως ποὺ πιέζει τὸν πυθμένα τοῦ δοχείου.

3 Πίεση που άσκει ένα υγρό στα τοιχώματα του δοχείου.

α) *Πείραμα.* Άνοιγμε στο πλευρικό τοίχωμα ενός δοχείου τρεις τρύπες, όπως φαίνεται στο σχήμα (4).

Άν γεμίσουμε το δοχείο με νερό, βλέπομε να πιετιείται από τις τρύπες αυτές τόσο πιό μακριά, όσο περισσότερο απέχει ή τρύπα από την ελεύθερη επιφάνεια του νερού.

β) *Εξήγηση.* Έστω ότι οι τρεις τρύπες Α, Β, Γ βρίσκονται ή κάθε μιá 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 θά είναι:

$$P_A = h_A \times \epsilon$$

Και ή ώθηση σε μιá μικρή επιφάνεια γύρω άπ' το σημείο Α:

$$F_A = h_A \times \epsilon \times S$$

Με τον ίδιο τρόπο βρίσκομε ότι ή ώθηση 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 $F_A < F_B < F_r$

Συμπέρασμα. Η ώθηση 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 ώθηση αυτή δέν εξαρτάται από το σχήμα του δοχείου.

γ) Ένα παράδοξο πείραμα.

Σέ ένα βαρελάκι γεμάτο νερό (σχ. 5) προσαρμόζομε έναν κατακόρυφο σωλήνα που έχει ύψος 5 m και τομή 4 cm².

Γιά να γεμίσουμε το σωλήνα χρειάζεται μιá ποσότητα 4 cm² × 500 cm = 2000 cm³ ή 2 ℓ νερού.

Αυτή ή ποσότητα είναι άρκετή για να σκάση το βαρέλι.

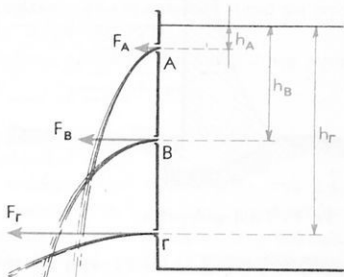
Γιατί σε κάθε σημείο του τοιχώματός του ή πίεση μεγάλωσε τόσο, όσο είναι το βάρος στήλης νερού, που έχει ύψος 5 m και τομή 1 cm² δηλ. 0,5 Kp/cm².

Άν κάθε δούγια του βαρελιού έχει επιφάνεια 10 dm² ή 1000 cm², τότε εξαιτίας του νερού που χύσαμε στο σωλήνα, θά μεγολώση ή δύναμη που πιέζει τή δούγια κατά

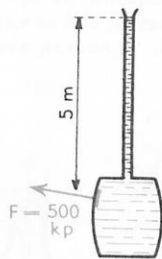
$$0,5 \text{ Kp/cm}^2 \times 1000 \text{ cm}^2 = 500 \text{ Kp.}$$

Είναι έπομένο ότι μιá τέτοια δύναμη δέν θά μπορέση να την κρατήση.

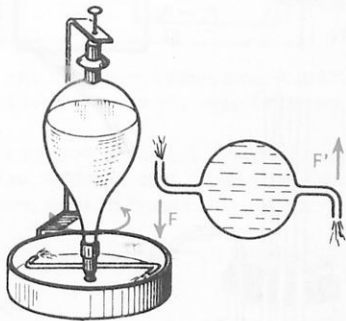
4 *Έφαρμογή.* Ο υδραυλικός στρόβιλος που βλέπομε στο σχήμα (6) γυρίζει στον άξονά του, γιατί στο σημείο Α του σωλήνα το υγρό άσκει μιá δύναμη F που δέν εξουδετερώνεται από την άπέναντι πλευρά, έπειδή ό σωλήνας είναι άνοιχτός. Το ίδιο συμβαίνει



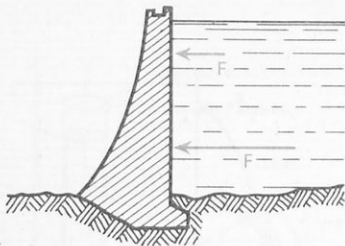
Σχ. 4: Η ώθηση στα τοιχώματα του δοχείου αυξάνει με την αύξηση του βάθους.



Σχ. 5 Πείραμα Pascal.



Σχ. 6 Υδραυλικός στρόβιλος.



Σχ. 7. Τομή φράγματος.

και στο σημείο Β. Οι δυο αυτές δυνάμεις F και F' αναγκάζουν το στρόβιλο να γυρίζει.

Το υδραυλικό φράγμα (σχ. 7) προορίζεται να συγκρατήσει το νερό μιās τεχνητής λίμνης που το ύψος της φτάνει συνήθως τὰ 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 : Άρχη του Pascal.

ΜΕΤΑΔΟΣΗ ΤΩΝ ΠΙΕΣΕΩΝ ΑΠΟ ΤΑ ΥΓΡΑ

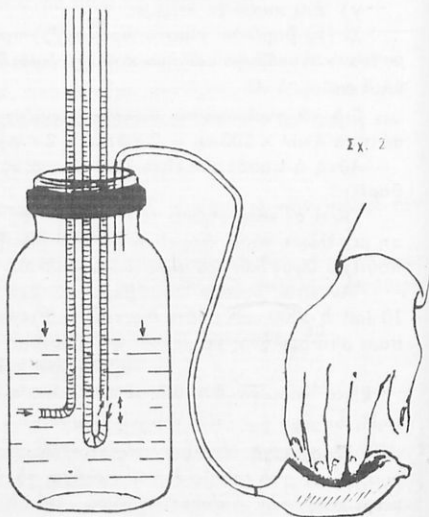
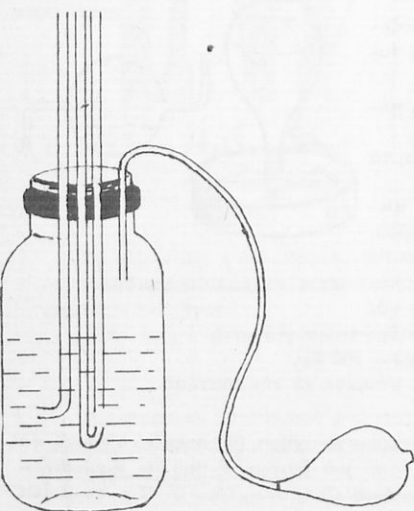
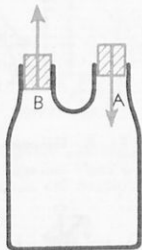
1 Πείραμα. Γεμίζουμε με νερό ένα δοχείο που έχει δυο στόμια και τα κλείνουμε με τὰ πώματα Α και Β (σχ. 1).

● Αν χτυπήσωμε απότομα με το χέρι μας το πώμα Α, το Β τινάζεται με όρμη στον αέρα. Το υγρό λοιπόν μεταδίδει στην κάτω επιφάνεια του πώματος Β μιὰ δύναμη, εξαιτίας τής δυνάμεως που ένεργησε στο πώμα Α.



Σχ. 1

$$P_A = P_B$$



Σχ. 2

● 'Αποδεικνύεται ότι το νερό μεταδίδει στο B αμετάβλητη την πίεση που άσκειται στο A. 'Η ιδιότητα αυτή των υγρών διατυπώνεται με την 'Αρχή του Pascal:

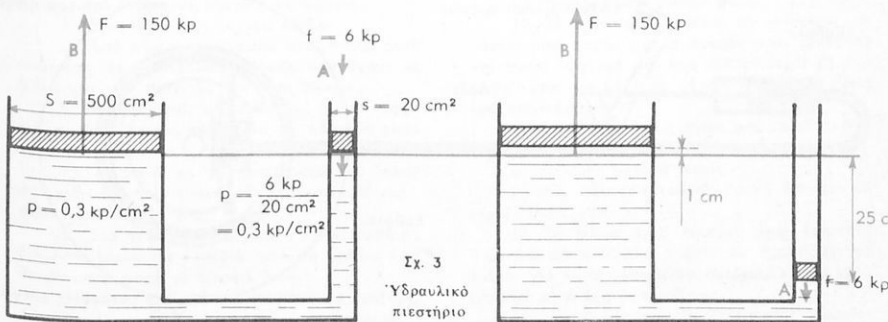
Τα υγρά επειδή είναι άσνμπίεστα, μεταδίδουν τις πιέσεις που δέχονται αμετάβλητες προς όλες τις διευθύνσεις.

2 Πείραμα. 'Αν πιέσωμε 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 ένεργεί από κάτω προς τα πάνω, στο 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 έφαρμόζουν ύδωστοτεγώς στα τοιχώματά τους (σχ. 3).



Σύμφωνα με την 'Αρχή του Pascal κάθε αύξηση της πίεσεως στην επιφάνεια A μεταδίδεται αμετάβλητη σ' όλο το υγρό και έπομένως σ' όλα τα σημεία της κάτω επιφάνειας του έμβολου B.

'Εστω ότι ή επιφάνεια του μικρού έμβολου είναι s και του μεγάλου S. 'Αν άσκήσωμε μιά δύναμη f κάθετη στην επιφάνεια του μικρού έμβολου, ή δύναμη αυτή θά φέρη μιά αύξηση της πίεσεως P σε όλα τα σημεία του υγρού τέτοια, ώστε να έχωμε:

$$f = P \times s$$

'Η πίεση αυτή P μεταδίδεται αμετάβλητη στην κατώτερη επιφάνεια του μεγάλου έμβολου, το οποίο τότε θά δέχεται μιά 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 μιά επιφάνεια είναι 20 cm² και άλλη 500 cm² και έφαρμόσωμε στο μικρό έμβολο μιά κάθετη δύναμη 6 Kp, τότε στο έμβολο αυτό θά άσκηθη μιά πίεση:

$$6 \text{ Kp} / 20 \text{ cm}^2 = 0,3 \text{ Kp/cm}^2$$

Σύμφωνα με τα προηγουμένα ή πίεση, που θά μεταδώση το υγρό στην κάτω επιφάνεια του μεγάλου έμβολου, θά είναι ή ίδια, δηλ. 0,3 Kp/cm² και ή δύναμη που το πιέζει:

$$F = 0,3 \text{ Kp/cm}^2 \times 500 \text{ cm}^2 = 150 \text{ Kp.}$$

'Αρκεί λοιπόν να άσκηθη άπάνω στο μικρό έμβολο μιά δύναμη 6 Kp για να έχωμε έπάνω στο μεγάλο έμβολο μιά δύναμη:

$$6 \text{ Kp} \times 500 / 20 \text{ ή } 6 \text{ Kp} \times 25 = 150 \text{ Kp.}$$

Αν όμως με την ενέργεια της δυνάμεως των 6 Κρ το μικρό έμβολο κατεβαίνει π.χ. 25 cm, το μεγάλο ανεβαίνει 1 cm.

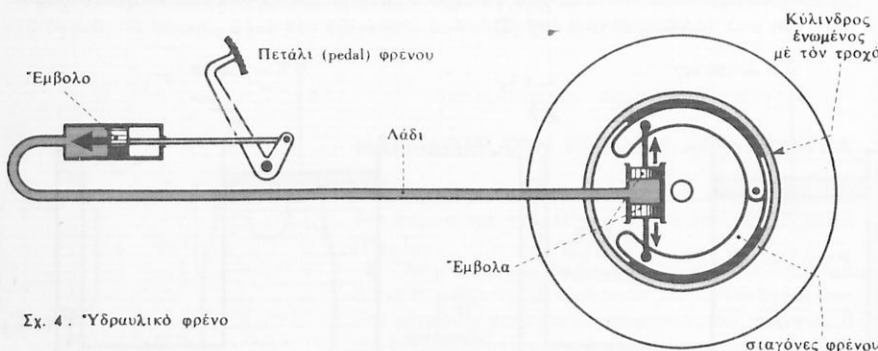
Για μια μετατόπιση Δ του μικρού έμβολου αντιστοιχεί μια μετατόπιση του μεγάλου έμβολου.

$$\delta = \frac{\Delta}{25}$$

Επειδή ο λόγος S/s των επιφανειών των δυο εμβόλων είναι ίσος με τον λόγο των τετραγώνων των διαμέτρων τους, με το υδραυλικό πιεστήριο μπορούμε να πετύχουμε πολύ μεγάλες πιέσεις.

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 μέταλλα αντικείμενα, όπως τα ελάσματα της καρότσας των αυτοκινήτων, για να βγάζουμε το λάδι από έλιές, ήλιόσπορο, βαμβακόσπορο κτλ.



Σχ. 4. Υδραυλικό φρένο

Τα υδραυλικά φρένα των αυτοκινήτων (σχ. 3) είναι επίσης μια εφαρμογή της Αρχής του Pascal. Για υγρό χρησιμοποιούμε ένα πολύ λεπτόρευστο λάδι. Η πίεση που άσκουμε 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 ασυμπίεστα μεταδίδουν τις πιέσεις που δέχονται αμετάβλητες προς όλες τις διευθύνσεις:

2. Το υδραυλικό πιεστήριο είναι μια εφαρμογή της αρχής του Pascal. Αποτελείται από δυο κυλίνδρους που συγκοινωνούν μεταξύ τους από τη βάση τους και είναι γεμάτοι με ένα υγρό. Στόν καθένα από αυτούς τους κυλίνδρους μπορεί να κινηθεί ένα έμβολο που εφαρμόζει ύδατοστεγώς στα τοιχώματά τους. Αν οι επιφάνειες των εμβόλων είναι S και s και μια δύναμη f ενεργεί κάθετα πάνω στο μικρό έμβολο, τότε το μεγάλο έμβολο θα δέχεται μια δύναμη

$$F = f \frac{S}{s}$$

3. Με το υδραυλικό πιεστήριο μπορούμε να πετύχουμε πιεστικές δυνάμεις αξιόλογες, γι' αυτό χρησιμοποιείται στη βιομηχανία για να περιορίσωμε τον όγκο διαφόρων υλικών (άχυρου, βαμβακιού κτλ.), για να δίνουμε το σχήμα σε μέταλλα αντικείμενα, όπως τα ελάσματα της καρότσας των αυτοκινήτων, για να βγάζωμε το λάδι από έλιές, ήλιόσπορο, βαμβακόσπορο κτλ.

Σειρά 6 : Οι πιέσεις.

I. Η έννοια τής πίεσης.

1. Ένα τούβλο με διαστάσεις: 22 cm, 11 cm, 5,5 cm και ειδικό βάρος 2 p/cm³ στηρίζεται στο έδαφος. Νά υπολογιστή:

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 μιὰ έδρα του.

2. Ένα άγαλμα, που ζυγίζει 2,4 Mr, είναι τοποθετημένο σε ένα βάθρο βάρους 1,8 Mr, το όποιο έχει επιφάνεια βάσεως 1,40 m².

α) Πόση πιεστική δύναμη άσκει το συγκρότημα άγαλμα+βάθρο στο έδαφος;

β) Ποιά πίεση άσκειται άπ' τή 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, άν ή επιφάνεια έπαφής που έχουν οι δυό λάμες τών πατινιών του είναι 20 cm²;

β) Άν φορά σκί, που είναι δυό λεπτές σανίδες με μήκος 2 m και πλάτος 10 cm, πόση θά είναι τότε ή πίεση;

γ) Άν πατά με τὰ παπούτσια του πάνω στο χιόνι και ή επιφάνεια έπαφής είναι 250 cm², πόση θά είναι ή πίεση;

4. Ένα σκαμνί που ζυγίζει 4 Kr άκουμπά σε όριζόντιο έδαφος με 4 πόδια που το καθένα έχει τετραγωνική τομή με πλευρά 3 cm.

Πόση πίεση δέχεται ή επιφάνεια στηριξεως, όταν ένα άτομο 60 Kr άνέβη πάνω στο σκαμνί;

5. Δεχόμαστε ότι ή μύτη ενός καρφιού είναι ένας μικρός κύκλος με διάμετρο 0,08 mm. Ποιά πίεση άσκειται στην επιφάνεια έπαφής, όταν το κεφάλι του καρφιού δεχτή ένα χτύπημα σφυριού που προκαλεί μιὰ πιεστική δύναμη 5 Kr;

6. Ένας στύλος ζυγίζει 2,5 Mr και άκουμπά σε έδαφος που δέν μπορεί να δεχτή πίεση παραπάνω άπό 0,4 Kr/cm².

Πόση είναι ή μικρότερη επιφάνεια που μπορεί να έχη ή βάση τής στηριξεως του;

7. Ό πύργος του Άιφελ ζυγίζει 7000 Mr και στηρίζεται πάνω σε 4 ίδια ύποστηρίγματα.

α) Ποιά είναι ή θεωρητική πιεστική δύναμη που δέχεται κάθε ύποστηρίγμά του, άν δεχτούμε ότι αυτή ή δύναμη διαιροφάζεται όμοιόμορφα;

β) Για να εξουδετερωώσουμε τή δράση του άνέμου, που δημιουργεί άνισομερή κατανομή τών δυνάμεων πάνω στα ύποστηρίγματα, παίρνομε τήν πιεστική δύναμη ίση με 2000 Mr.

Πόση επιφάνεια έχομε δώσει στο ύπόβαθρο τής κατασκευής, όπου άκουμπά κάθε ύποστηρίγμα, ώστε ή πίεση να μήν περνά τὰ 0,4 Kr/cm²;

8. Τὰ 2 μπροστινά λάστιχα ενός αυτοκινήτου είναι φουσκωμένα με πίεση 1,3 Kr/cm², ένώ τὰ δυό άλλα με πίεση 1,5 Kr/cm². Κάθε λάστιχο άκουμπά

το έδαφος με μιὰ τετραγωνική επιφάνεια έπαφής με πλευρά 0,15 cm.

α) Νά υπολογιστή ή πιεστική δύναμη που άσκειται στο μπροστινό μέρος του αυτοκινήτου και εκείνη που άσκειται στο πίσω μέρος.

β) Νά βρεθή το βάρος του αυτοκινήτου.

II. Πιέσεις άσκούμενες άπό τὰ υγρά.

9. Το κέντρο μις μανομετρικής κάψας βρίσκεται 25 cm κάτω άπ' τήν έλευθερη επιφάνεια ενός υγρού.

Ποιά πίεση δείχνει το όργανο, άν το υγρό 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 ποιο βάθος πρέπει να βυθίσωμε τή μανομετρική κάψα, για να άσκηθή στή 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 ποιο βάθος ή πίεση που άσκειται άπ' το νερό είναι 1 Kr/cm²;

α) Σε λίμνη γλυκού νερού,

β) στή θάλασσα (ειδικό βάρος θαλασσινού νερού: 1,03 Kr/dm³).

12. Το πώμα ενός λουτρού έχει διάμετρο 5 cm. Με πόση δύναμη πρέπει να τραβήξωμε το πώμα, για να άδειάσωμε το λουτρό, άν το νερό μέσα σ' αυτό έχη ύψος 40 cm;

13. Για να λειτουργήση ένας μικρός ύδραυλικός στρόβιλος πρέπει να άσκηθή πίεση 250 p/cm². Σε πόσο ύψος άπ' το στρόβιλο αυτό πρέπει να τοποθετηθή το δοχείο με το νερό, που τροφοδοτεί τή συσκευή, για να εξασφαλίσωμε τή λειτουργία της;

14. Ό άνθρωπος μπορεί χωρίς κίνδυνο να δεχτή μεγίστη πίεση 3 Kr/cm². Ός ποιο βάθος λοιπόν μπορεί να κατέβη ένας δύτης στή θάλασσα, όπου το νερό έχει ειδικό βάρος 1,034 p/cm³;

15. Το βαθύσκαφος «Τεργέστη» κατέρριγε πρώτο το ρεκόρ καταβύσεως, φτάνοντας στο βάθος τών 5486 m. Αυτό έγινε στην περιοχή Tranchee de marianne (Ειρηνικός), όπου το βαθύτερο σημείο φτάνει τὰ 11500 m. Νά υπολογιστή:

α) Η πίεση σε Kr/cm² που άσκήθηκε άπό το θαλασσινό νερό στα τοιχώματα του βαθύσκαφος στο βάθος εκείνο.

β) Η πίεση που δέχτηκε αυτό το τοίχωμα, όταν (22 Ιανουαρίου 1960) το βαθύσκαφος κατέβηκε στο πιο βαθύ σημείο τής ύποβρύχιας χαράδρας. Δεχόμαστε ότι το ειδικό βάρος του θαλασσινού νερού είναι σταθερό. (1,03 Kr/dm³).

16. Μιά φιάλη με επίπεδο πυθμένα διαμέτρου 8 cm περιέχει ύδράργυρο ως το ύψος τών 5 cm. Προσθέτομε νερό, ώστόσο ή στάθμη του να άπέχη

20 cm από τη στάθμη του υδραργύρου. Να υπολογιστεί:

α) Η δύναμη που ασκείται στον πυθμένα της φιάλης.

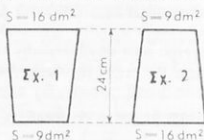
β) Η πίεση σε ρ/cm^2 ?

17. Το κέντρο ενός πλευρικού παραθύρου βαθυσκάφους, που έχει σχήμα ορθογώνιο με διαστάσεις $60\text{ cm} \times 40\text{ cm}$, βρίσκεται σε βάθος 2500 m .

α) Πόση πίεση ασκείται πάνω σ' αυτό το παράθυρο;

β) Πόση πιεστική δύναμη;

(Σχετική πυκνότητα θαλασσινού νερού=1,03)



18. Το δοχείο του σχήματος 1 που έχει χωρητικότητα $29,6\text{ l}$ είναι γεμάτο με υγρό σχετικής πυκνότητας $1,25$. Πόση πιεστική δύναμη ασκείται

από το υγρό αυτό στον πυθμένα του δοχείου;

19. Το ίδιο πρόβλημα για το δοχείο του σχήματος 2.

20. Στο μικρό έμβολο ενός υδραυλικού πιεστηρίου εφαρμόζουμε μία δύναμη 50 Kp , για να σηκώσουμε με το μεγάλο έμβολο φορτίο 2000 Kp .

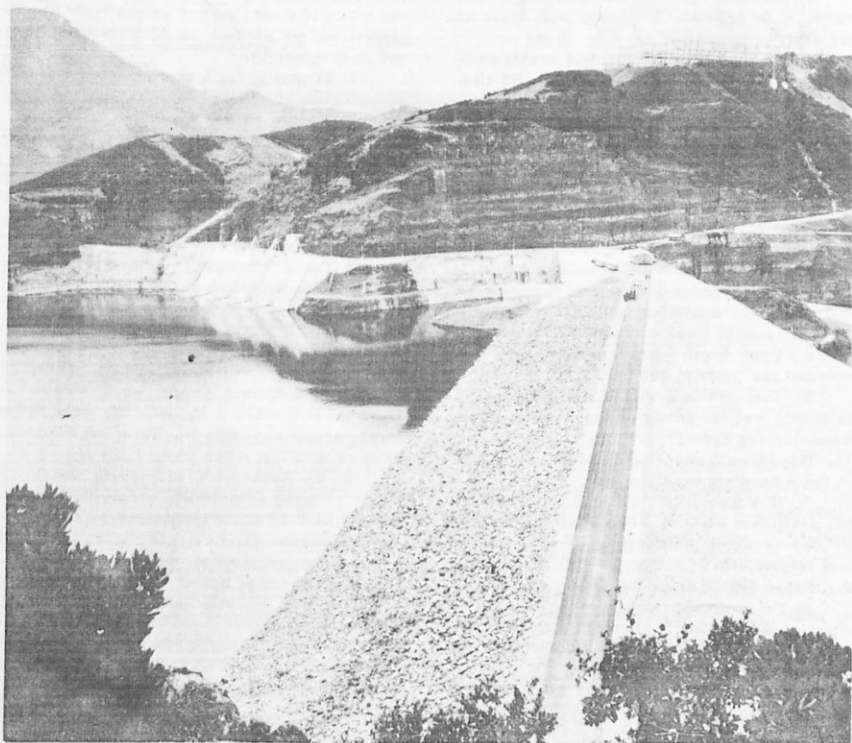
*Αν το μικρό έμβολο έχει τομή 5 cm^2 , ποιά πρέπει να είναι η τομή του μεγάλου εμβόλου;

21. Οι διαμέτροι των δύο εμβόλων ενός υδραυλικού πιεστηρίου είναι 4 cm και 80 cm . Ξηθούμε 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 .

*Εφαρμόζουμε στο μεγάλο βραχίονα δύναμη 12 Kp και ζητούμε:

α) Τη δύναμη που εφαρμόζεται στο μικρό έμβολο και την πίεση η οποία ασκείται τότε στο υγρό.

β) Τη δύναμη η οποία ασκείται στο μεγάλο έμβολο και πόσο μετατοπίζεται αυτό, όταν η λαβή του μοχλού κατέβη κατακόρυφα 20 cm .



Φράγμα Κρεμαστών 'Αχελφού

Το πάχος του φράγματος αυξάνει όσο προχωρούμε από την κορυφή προς την 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.

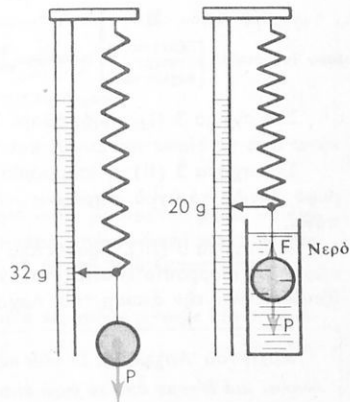
"Ένα άδειο κλειστό δοχείο πρέπει να το σπρώξω-με, για να βυθιστή στο νερό.

2 Πειράματα: Κρεμούμε μια πέτρα από ένα δυναμομέτρο και βρίσκουμε το βάρος της (σχ. 1).

● Βυθίζουμε ύστερα το σώμα μέσα στο νερό και σημειώνουμε τη νέα ένδειξη του δυναμομέτρου. Και στις δυο περιπτώσεις βλέπουμε ότι το νήμα έχει διεύθυνση κατακόρυφη.

● Η διαφορά των δυο ενδείξεων 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.



Σχ. 1. Το νερό άσκει στη σφαίρα μια ώθηση κατακόρυφη από κάτω προς τα επάνω ίση με $F = 32 \rho - 20 \rho = 12 \rho$

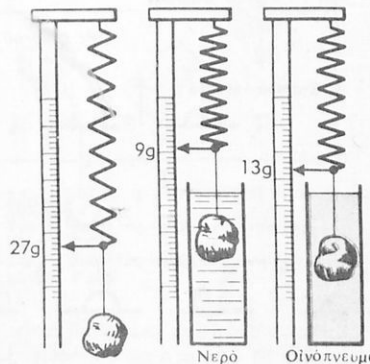
Συμπέρασμα. Σ'ε κάθε σώμα, που βυθίζεται μέσα στο νερό, ενεργεί μια δύναμη με διεύθυνση κατακόρυφη και με φορά από κάτω προς τα επάνω.

● "Αν αντικαταστήσουμε την πέτρα με μιά άλλη μεγαλύτερη και επαναλάβουμε το πείραμα, θα ιδούμε ότι η διεύθυνση του νήματος μένει πάλι κατακόρυφη, η 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 ($\epsilon = 0,8 \rho / \text{cm}^3$), βρίσκουμε ότι η άνωση είναι μικρότερη.

Συμπέρασμα. Η άνωση ενός σώματος, που είναι βυθισμένο σε ένα υγρό, εξαρτάται από το ειδικό βάρος του υγρού.



Σχ. 2. Η πέτρα έχει μεγαλύτερο όγκο από τη σφαίρα του πειράματος 1 και η ώθηση του νερού πάνω σ'αυτή είναι ισχυρότερη. Μέσα στο νερό η ώθηση είναι $F = 27 \rho - 9 \rho = 18 \rho$ Μέσα στο οινόπνευμα είναι $F = 27 \rho - 13 \rho = 14 \rho$

Συμπέρασμα. Βάρος του δείγματος:

$$220 \rho - 17 \rho = 203 \rho$$

Βάρος νερού που εκτόπισε το δείγμα:

$$40 \rho - 17 \rho = 23 \rho$$

και επομένως ο όγκος του νερού που εκτόπισε το δείγμα του χαλκού $= 23 \text{ cm}^3$

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. Ώθηση ασκούμενη από το υγρό δηλ. βάρος εκτοπιζόμενου υγρού:

$$34 \rho - 12 \rho = 22 \rho$$

Ώθηση 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. 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 τόση όσο είναι το βάρος του υγρού που εκτοπίζει το σώμα. Η δύναμη αυτή λέγεται άνωση.

2. Η άνωση του Αρχιμήδη μας δίνει τη δυνατότητα να υπολογίσουμε την πυκνότητα στερεών και υγρών σωμάτων.

28° ΜΑΘΗΜΑ: Μία εφαρμογή της αρχής του Αρχιμήδη

ΤΑ ΕΠΙΠΛΕΟΝΤΑ ΣΩΜΑΤΑ

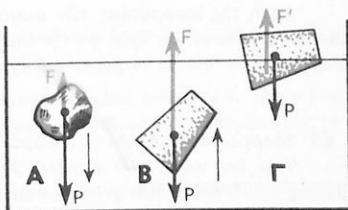
1 Παρατήρηση. Αν αφήσουμε μια πέτρα σε ένα δοχείο γεμάτο νερό, θα ιδούμε ότι θα πέσει στον πυθμένα του δοχείου.

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 ώθησαμε ένα φελλό μέσα στο νερό και τον αφήσαμε ελεύθερο, ο φελλός ανεβρίζει, 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).

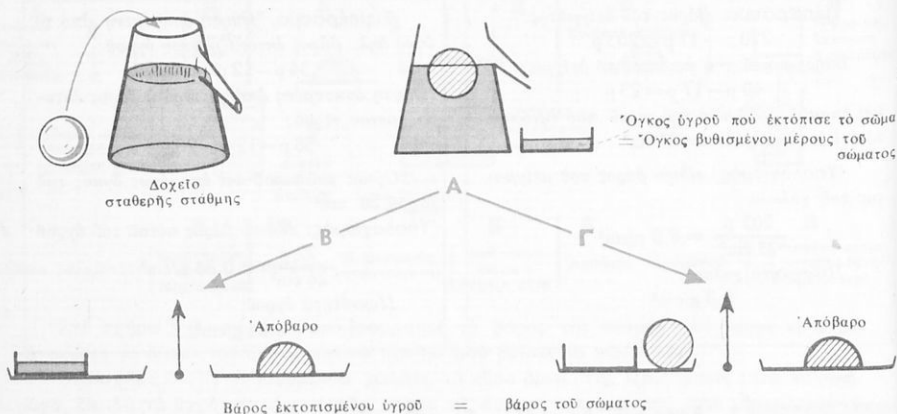
Αυτό συμβαίνει, γιατί ένα μέρος μόνο του σώματος είναι βυθισμένο και η νέα άνωση F' είναι μικρότερη της F , όταν ολόκληρο το σώμα ήταν βυθισμένο μέσα στο νερό ($F < P$).

Ενώ 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.



Σχ. 1. Στο Α, η πέτρα πέφτει στον πυθμένα $P > F$. Στο Β, ο φελλός ανεβρίζει στην επιφάνεια $P < F$. Στο Γ, ο φελλός ισορροπεί στην επιφάνεια $P = F'$.

Συμπέρασμα. Όταν ο φελλός επιπλέει, η άνωση είναι ίση με το βάρος του.



Σχ. 2. Έπαλήθευση της αρχής των επιπλεόντων σωμάτων

Πείραμα. Βάζουμε μέσα στο δοχείο με τον πλευρικό σωλήνα μιὰ σφαίρα που νὰ ἐπιπλή στὸ νερὸ (σχ. 2). Τὸ νερὸ ποὺ ἐκτοπίζει ἡ σφαίρα χύνεται ἀπὸ τὸν πλευρικὸ σωλήνα σὲ ἕνα μικρὸ δοχεῖο. Τὸ δοχεῖο αὐτὸ τοποθετοῦμε στὸν ἕνα δίσκο τοῦ ζυγοῦ καὶ τὸ ἰσορροποῦμε μὲ ἀπόβαρο στὸν ἄλλο δίσκο. Ἄν ἀδειάσωμε τὸ νερὸ τοῦ μικροῦ δοχείου καὶ στὴ θέση του τοποθετήσωμε τὴ σφαίρα, βλέπομε ὅτι ὁ ζυγὸς ἰσορροπεῖ καὶ πάλι.

Τὸ βάρος τοῦ νεροῦ ποὺ ἐκτοπίζει ἡ σφαίρα ὅταν ἐπιπλή εἶναι ἴσο μὲ τὸ βάρος της.

Στὸ ἴδιο ἀποτέλεσμα καταλήγομε καὶ ἂν χρησιμοποιήσωμε ἕνα ὁποιοδήποτε ὑγρὸ.

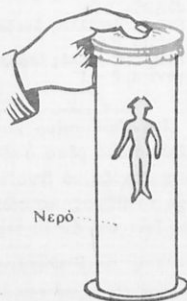
Ἀρχὴ τῆς ἰσορροπίας τῶν σωμάτων, ποὺ αἰωροῦνται μέσα στὰ ὑγρά. Ὅταν ἕνα σῶμα ἰσορροπῇ μέσα σὲ ἕνα ὑγρὸ ἢ στὴν ἐπιφάνειά του καὶ τὸ ὑγρὸ βρῖσκεται σὲ ἡρεμία, τὸ βάρος τοῦ σώματος εἶναι ἴσο μὲ τὸ βάρος τοῦ ὑγροῦ ποὺ ἐκτοπίζει τὸ σῶμα.

2 Ἴσορροπία ἐπιπλεόντων σωμάτων

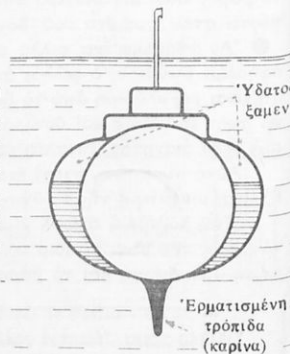
Ὅταν ἕνα σῶμα ποὺ ἐπιπλεῖ βρῖσκεται σὲ ἰσορροπία, τὸ κέντρο ἀνώσεως¹ K καὶ τὸ κέντρο βάρους του G βρῖσκονται στὴν ἴδια κατακόρυφο (σχ. 5).

Σχ. 3. Ἐνα παιγνίδι (ὁ κολυμβητῆς) Ἄν πιέσωμε τὴ μεμβράνη, τὸ νερὸ μπαίνει στὸν κολυμβητῆ, ὁ ὁποῖος βαραινέται καὶ πέφτει $P > F$

Ἄν διακόψωμε τὴν πίεση, τὸ νερὸ διώχνεται ἀπὸ τὸν κολυμβητῆ, ὁ ὁποῖος ελαφραίνει καὶ ἀνεβαίνει $P < F$



Σχ. 4. Ἐγκάρσια τομὴ ἑνὸς ὑποβρυχίου. Ἀπὸ τὴν ποσότητα τοῦ νεροῦ ποὺ εἰσάγεται στὴν ὕδατοδεξαμενὴ, μεταβάλλεται καὶ τὸ βάρος τοῦ ὑποβρυχίου, ὥστε νὰ μπορῇ νὰ πλῆ καὶ στὴν ἐπιφάνεια καὶ κάτω ἀπὸ αὐτή.



¹1). Κέντρο ἀνώσεως εἶναι τὸ κέντρο βάρους τοῦ ἐκτοπιζόμενου ὑγροῦ.

● 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.

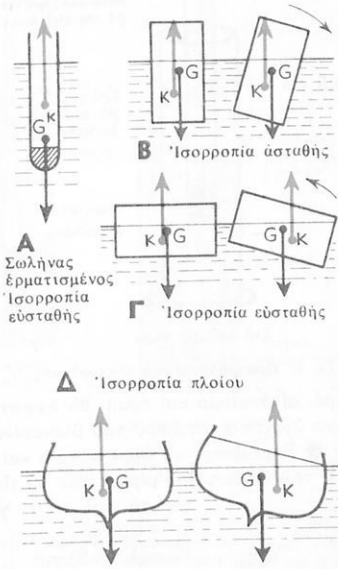
● Στο σχήμα 5 Β ή συνδυασμένη δράση των δυο δυνάμεων F και P μεγάλωνει την κλίση του σώματος και το σώμα πέφτει. Η ισορροπία είναι άσταθης.

● Αντίθετα στο σχήμα 5 Γ αντίστέκεται 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 ξαναρχεται στη θέση ισορροπίας, όταν γέρνει, αν και το κέντρο βάρους βρίσκεται πάνω από το κέντρο άνωσης.

Για να μένη 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.

Τί θα συνέβαινε σε αντίθετη περίπτωση;



Σχ. 5. 'Ισορροπία επιπλέοντων 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 επιπλήη, ισορροπεί, αν το κέντρο βάρους και το κέντρο άνωσης βρίσκονται στην ίδια κατακόρυφο.

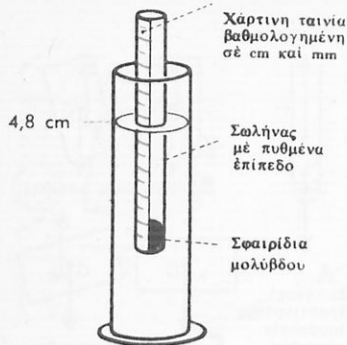
Δέν είναι απαραίτητο το κέντρο βάρους ενός πλοίου να είναι κάτω από το κέντρο άνωσης· όσο όμως πιό χαμηλά βρίσκεται, τόσο πιό σταθερή είναι η ισορροπία του.

29ο ΜΑΘΗΜΑ : Έφαρμογή της αρχής του Αρχιμήδη στη μέτρηση της πυκνότητας των υγρών

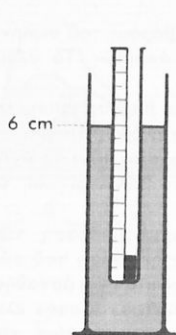
ΠΥΚΝΟΜΕΤΡΑ

1 Πείραμα. Τοποθετούμε στο έσωτερικό ενός γυάλινου σωλήνα με επίπεδο πυθμένα με χάρτινη ταινία βαθμολογημένη σε χιλιοστά και στο σωλήνα ρίχνουμε μερικά σκάγια (σχ. 1).

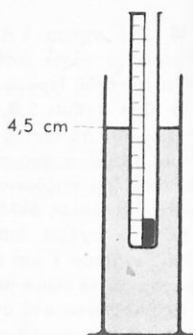
● Αν βάλουμε διαδοχικά το σωλήνα σε τρία κυλινδρικά δοχεία, τα όποια περιέχουν νε-



Στό καθαρό νερό



Στό οινόπνευμα



Στό άλατισμένο νερό

Σχ. 1. Πραγματοποίηση πυκνόμετρου

ρό, οινόπνευμα και άρμη, θα παρατηρήσουμε ότι θα επιπλέη κατακόρυφα μέσα στα διάφορα υγρά και το ύψος του βυθισμένου μέρους του θα είναι διαφορετικό στο κάθε υγρό.

● Σημειώνουμε το ύψος αυτό h και, αν S σε cm^2 είναι η τομή του σωλήνα, τότε ο όγκος V του βυθισμένου μέρους του θα είναι:

για το νερό	για το οινόπνευμα	για την άρμη
$h_1 = 4,8 \text{ cm}$	$h_2 = 6 \text{ cm}$	$h_3 = 4,5 \text{ cm}$
$V_1 = (4,8 \times S) \text{ cm}^3$	$V_2 = (6 \times S) \text{ cm}^3$	$V_3 = (4,5 \times S) \text{ cm}^3$

Σύμφωνα με την αρχή της ισορροπίας των σωμάτων στα υγρά το βάρος του εκτοπιζόμενου υγρού είναι ίσο με το σταθερό βάρος του σωλήνα.

Ο σωλήνας λοιπόν θα έκτοπιζή το ίδιο βάρος υγρού όποιοδήποτε και αν είναι το υγρό αυτό και θα διασφύρη μόνο ο όγκος του εκτοπιζόμενου υγρού δηλαδή το ύψος του βυθισμένου μέρους του σωλήνα.

Το βάρος $(4,8 \times S) \text{ cm}^3$ νερού, ή $(4,8 \times S) \rho$ είναι ίσο

προς το βάρος $(6 \times S) \text{ cm}^3$ οινόπνεύματος	ή	προς το βάρος $(4,5 \times S) \text{ cm}^3$ άρμης
δηλ. $\rho \times (6 \times S) \rho$		δηλ. $\rho' \times (4,5 \times S) \rho$
$\rho = \frac{4,8 \times S}{6 \times S} = \frac{4,8}{6} = 0,8$		$\rho' = \frac{4,8 \times S}{4,5 \times S} = \frac{4,8}{4,5} = 1,07$

2 Πυκνόμετρα.

Μπορούμε να βαθμολογήσουμε το σωλήνα και κατευθείαν σε σχετική πυκνότητα. Τόν βάζομε σε καθαρό νερό και εκεί, όπου η επιφάνεια του νερού φτάνει το στέλεχος του, σημειώνομε την υποδιαίρεση 1. Τα υγρά τα όποια έχουν πυκνότητα μικρότερη του 1 φτάνουν πάνω από την υποδιαίρεση 1, ενώ εκείνα που έχουν μεγαλύτερη του 1 φτάνουν κάτω από αυτή.

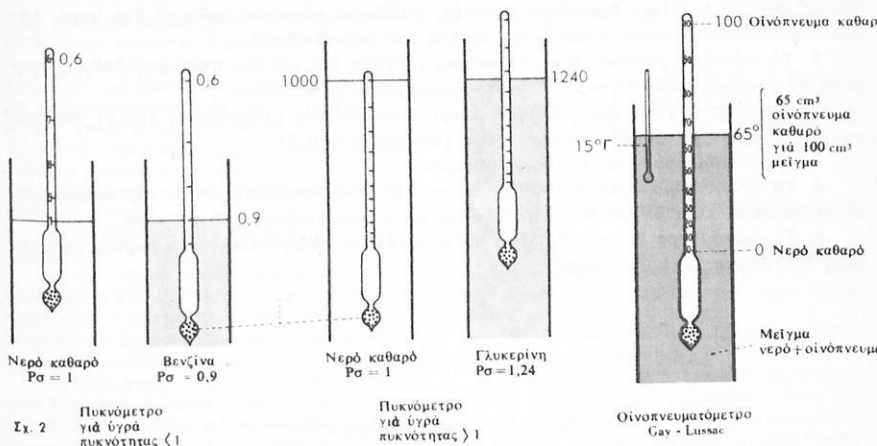
Για να πετύχουμε μεγάλη προσέγγιση, πρέπει ο σωλήνας να έχει πολύ μικρή τομή. Γιατί;

● Το πυκνόμετρο είναι ένας πλωτήρας με έρμα (σκάγια) και ένα στέλεχος προσαρμοσμένο σ' αυτόν και βαθμολογημένο σε σχετική πυκνότητα.

Υπάρχουν δυο ειδών πυκνόμετρα:

- πυκνόμετρα για υγρά με μικρότερη πυκνότητα από το νερό, βαθμολογημένα από 0,6 ως 1 (ή υποδιαίρεση 1 είναι στο κατώτερο μέρος του στελέχους) και
- πυκνόμετρα για υγρά με μεγαλύτερη πυκνότητα από το νερό, βαθμολογημένα από 1-2 (ή υποδιαίρεση 1 είναι στο επάνω μέρος του στελέχους).

Το γαλακτόμετρο, που χρησιμεύει για να εξακριβώνωμε κατά πόσο το γάλα είναι νοθευμένο, είναι ένα πυκνόμετρο. Το καθαρό γάλα έχει πυκνότητα περίπου 1,3. Το γάλα που η πυκνότητά του π.χ. είναι 1,025 έχει άραιωθή με νερό.



Σχ. 2 Πυκνόμετρο για υγρά πυκνότητας < 1

Πυκνόμετρο για υγρά πυκνότητας > 1

Οινόπνευματόμετρο Gay - Lussac

3 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 μᾶς δώσει κατευθείαν την περιεκτικότητα ενός τέτοιου μείγματος σε οινόπνευμα.

Στή θερμοκρασία των 15° C τὸ οινόπνευματόμετρο τοῦ Gay Lussac δείχνει 0° στὸ καθαρὸ νερό καὶ 100° στὸ καθαρὸ οινόπνευμα. Ὄταν τὸ οινόπνευματόμετρο βυθίζεται στὴν ὑποδιαίρεση 60° σὲ ἓνα μείγμα ἀπὸ οινόπνευμα καὶ νερό, τότε τὸ διάλυμα αὐτὸ ἔχει περιεκτικότητα 60 cm³ οινόπνευμα σὲ 100 cm³ τοῦ μείγματος, στή θερμοκρασία τῶν 15° C.

Ἄν ἡ θερμοκρασία εἶναι διαφορετικὴ, τότε θὰ διορθώσωμε τὴν ἐνδειξη πού βρήκαμε μὲ τὴ βοήθεια τῶν ἐδικῶν πινάκων, οἱ ὁποῖοι συνοδεύουν τὸ οινόπνευματόμετρο.

Τὸ οινόπνευματόμετρο τοῦ Gay Lussac τὸ χρησιμοποιοῦμε ἀποκλειστικὰ γιὰ μείγματα ἀπὸ οινόπνευμα καὶ νερό.

Ἡ πυκνότητα ἑνὸς διαλύματος ἐξαρτᾶται ἀποκλειστικὰ ἀπὸ τὴν περιεκτικότητά τοῦ διαλύματος.

Τὸ ἀραιόμετρο Βαυμὲ εἶναι ἓνα πυκνόμετρο πού δείχνει κατευθείαν τὴν περιεκτικότητά σὲ ἓνα διάλυμα ἀπὸ ὄξύ, βάση, ἢ ἄλας.

Στὸ καθαρὸ νερό τὸ ἀραιόμετρο αὐτὸ βυθίζεται ὡς τὴν ὑποδιαίρεση 0° (στὸ ἐπάνω μέρος τοῦ στελέχους) καὶ στὸ διάλυμα 15 g μαγειρικοῦ ἀλατιοῦ σὲ 85 g νερό (100 g διαλύματος) στὴν ὑποδιαίρεση 15°. Τὸ ἐνδιάμεσο διάστημα 0° -15 εἶναι χωρισμένο σὲ 15 ἴσα μέρη καὶ οἱ ὑποδιαίρεσεις συνεχίζονται καὶ κάτω ἀπὸ τὸ 15° ὡς τὸ 66° (στὴ βάση τοῦ στελέχους).

Ἡ ὑποδιαίρεση αὐτὴ ἀντιστοιχεῖ σὲ ἓνα ὑγρὸ μὲ πυκνότητα 1,84 (καθαρὸ θεικὸ ὄξύ).

Τὸ ἀραιόμετρο Βαυμὲ τὸ χρησιμοποιοῦμε ἰδιαίτερα, γιὰ νὰ ἐξακριβώνωμε τὴν περιεκτικότητά τοῦ θεικοῦ ὀξέος στὸν ἠλεκτρολύτη τῶν συσσωρευτῶν.

Σωλήνας ἐλαστικὸς (γιὰ τὴν ἀπορρόφηση τοῦ ὑγροῦ τῶν συσσωρευτῶν)

30° Baumé (συσσωρευτῆς φορτισμένος)

'Αραιόμετρο Βαυμὲ

Σιφώνιο (γιὰ τὴν ἀφαίρεση ὑγροῦ ἀπὸ τὸ συσσωρευτῆ)

Σχ. 3. Πυκνόμετρο συσσωρευτῶν

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

1. "Όταν ένα σώμα έπιπλήν, 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 υγρά μικρής πυκνότητας (μικρότερης από 1) και πυκνόμετρα για υγρά μεγάλης πυκνότητας (άνωτερης του 1).

Το γαλακτόμετρο είναι ένα πυκνόμετρο.

3. Το οινόπνευματόμετρο του Gay Lussac μάς δίνει κατευθείαν την περιεκτικότητα σε οινόπνευμα ενός υγρού που αποτελείται μόνο από οινόπνευμα και νερό.

4. Το άραιόμετρο Baumé μάς δίνει τη δυνατότητα να βρίσκουμε την περιεκτικότητα ενός διαλύματος από όξύ, βάση ή άλας.

ΑΣΚΗΣΕΙΣ

Σειρά 7: Άρχη του Άρχιμήδη

I. Άνωση του Άρχιμήδη.

1. Να υπολογιστή η άνωση που ένεργει σε μια πέτρα με όγκο 245 cm^3 όταν βυθίζεται:

α) σε καθαρό νερό, και β) σε λάδι με είδικό βάρος $0,9 \text{ g/cm}^3$.

2. Να υπολογιστή το φαινόμενο βάρος μιας πέτρας που έχει όγκο 150 cm^3 και πραγματικό βάρος 305 ρ, όταν βυθίζεται σε οινόπνευμα. (Είδικό βάρος οινόπνευματος $0,8 \text{ g/cm}^3$).

3. Μια πέτρα βάρους 187 ρ, όταν βυθιστή σε καθαρό νερό φαίνεται να έχει βάρος 102 ρ. Να υπολογιστή:

α) Η άνωση που ένεργει πάνω της, β) Ο όγκος της και γ) Η πυκνότητά της.

4. Ζυγίζομε μια μεταλλική σφαίρα:

α) κρεμασμένη στο δίσκο ενός ζυγού: 45 ρ.

β) βυθισμένη σε άλατισμένο νερό: 39 ρ.

γ) βυθισμένη σε καθαρό νερό: 40 ρ.

Να βρεθούν: α) ο όγκος της σφαίρας, β) η άνωση που ένεργει πάνω της στο άλατισμένο νερό και γ) η πυκνότητα του άλατισμένου νερού.

5. Για να βρούμε την πυκνότητα ενός κράματος, κάνομε τις έξης ζυγίσεις:

- το δείγμα κρεμασμένο στο δίσκο + 12,4 g Ισορροπούν το άπόβαρο.

- το δείγμα βυθισμένο στο νερό + 48,7 g Ισορροπούν το άπόβαρο.

- 310 g Ισορροπούν το άπόβαρο.

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:

- μια σφαίρα κρεμασμένη στο δίσκο + 8,2 g Ισορροπούν το άπόβαρο:

- η σφαίρα βυθισμένη στο διάλυμα + 23,8 g Ισορροπούν το άπόβαρο:

- η σφαίρα βυθισμένη στο νερό + 21,2 g Ισορροπούν το άπόβαρο.

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 άπόβαρο.

α) Ποιά είναι η πυκνότητα του μείγματος;

β) Ποιά είναι η σχετική του πυκνότητα;

8. Ένα κομμάτι κράματος χρυσοϋ και χαλκού ζυγίζει 1 Κρ. Όταν βυθιστή στο νερό, έχει φαινόμενο βάρος 942,4 ρ. Ποιά είναι η σύνθεση αυτού του κράματος; (Σχετικές πυκνότητες: χρυσού 19,3 χαλκού 8,9).

9. Μια όρειχάλκινη σφαίρα ζυγίζει 200 ρ (σχετική πυκνότητα όρειχάλκου: 8). Βυθισμένη στο οινόπνευμα σχετικής πυκνότητας 0,8 η ίδια σφαίρα ζυγίζει 112 ρ.

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 βυθίζεταν στο οινόπνευμα;

10. α) Ισορροποϋμε ένα ζυγό άφου βάλωμε ένα άπόβαρο στο δεξιό δίσκο και στον άριστερό σταθμά 150 g. Όταν κρεμάσωμε άπό τον άριστερό δίσκο ένα χάλκινο κύβο άκμης 2 cm, πρέπει για να διατηρήσωμε την Ισορροπία να κρατήσωμε σ' αυτό το δίσκο μόνο 80 g. Ποιά είναι η πυκνότητα του χαλκού;

β) Άν έτσι όπως είναι κρεμασμένος ο κύβος τον βυθίσωμε όλόκληρο μέσα σε διάλυμα θεικού χαλκού σχετικής πυκνότητας 1,1, πρέπει να προσθέσωμε σταθμά πάνω στο δίσκο του για να διατηρηθή η Ισορροπία. Πόσο θα είναι το όλικό βάρος των σταθμών στο δίσκο αυτό;

11. Άν κρεμάσωμε κάτω άπό το δίσκο ενός ζυγού με ένα σπάγγο βάρους 2 g ένα κομμάτι μο-

λύβι, πρέπει να βάλουμε 500 g στον δεύτερο δίσκο για να έχουμε ισορροπία. Έπαναλαμβάνουμε το πείραμα με το μολύβι βυθισμένο πρώτα στο καθαρό νερό, όποτε χρειάζεται 465 g στο δεύτερο δίσκο, για να έχουμε ισορροπία και έπειτα στο άλατισμένο νερό, όποτε χρειάζεται 449 g.

α) Να παρασταθούν με τρία σχέδια τα τρία διαδοχικά πειράματα που κάναμε.

β) Να υπολογιστούν ο όγκος και η πυκνότητα του μολυβιού.

γ) Να υπολογιστεί η πυκνότητα του άλατισμένου νερού.

12. Μία χάλκινη σφαίρα όγκου 20 cm^3 και ειδικού βάρους $8,9 \text{ g/cm}^3$ κρεμιέται από το δίσκο Α ενός ζυγού. Ένα απόβαρο βαλμένο στο δίσκο Β ισορροπεί το ζυγό. Βυθίζουμε τη σφαίρα σε οινόπνευμα ειδικού βάρους $0,8 \text{ g/cm}^3$.

α) Πόσα σταθμά πρέπει να βάλουμε και σε ποιο δίσκο για να άποκατασταθεί η ισορροπία.

β) Βυθίζουμε αυτή τη σφαίρα σε ένα υγρό άγνωστης πυκνότητας. Αν προσθέσουμε στον ίδιο δίσκο $14,6 \text{ g}$ ποιά είναι η πυκνότητα του υγρού;

II. Επιπλέοντα σώματα.

13. α) Ένα κομμάτι πάγος βάρους 1 Kg και ειδικού βάρους $0,92 \text{ g/cm}^3$ επιπλέει πάνω στο νερό. Πόσο μέρος του όγκου του είναι βυθισμένο στο νερό και πόσο είναι έξω από αυτό;

β) Σημειώνουμε με μία γραμμή τη στάθμη του νερού στο δοχείο. Όταν λιώσει ο πάγος, θα αλλάξει ή όχι η στάθμη του νερού; και γιατί;

14. Μία βάρκα όταν είναι άδεια έχει βάρος 200 Kg . Πόσο όγκο νερό έκτοπίζει; και πόσο όταν μέσα σ' αυτή βρίσκονται δυο επιβάτες που με τα πράγματά τους ζυγίζουν 160 Kg ;

α) Στο γλυκό νερό.

β) Στο θαλασσινό νερό (σχετική πυκνότητα $1,03$).

15. Ένας ξύλινος κύλινδρος τομής 10 cm^2 έρματίζεται στο κάτω μέρος του με ένα μολυβένιο δίσκο ίδιας τομής, όποτε έχει όλικό ύψος 20 cm . Τόν βάζουμε στο νερό, όπου επιπλέει, και τό βυθισμένο μέρος του έχει ύψος 16 cm .

Πόσο είναι τό πάχος του δίσκου; (σχετική πυκνότητα: ξύλου $0,7$ · μολυβιού 11).

Τό ύψος αυτό εξαρτάται από την τομή του κυλίνδρου;

16. Ένα κομμάτι χαλκός βάρους 242 p επιπλέει σε υδράργυρο.

α) Πόσο όγκο έχει τό βυθισμένο μέρος του;

β) Ποιά δύναμη πρέπει να άσκήσωμε σ' αυτό τό κομμάτι για να τό κρατήσωμε όλόκληρο μέσα στον υδράργυρο; (σχετική πυκνότητα χαλκού $8,8$ · υδραργύρου $13,6$).

17. Βάζουμε ένα κομμάτι μέταλλο μέσα σε ένα όγκομετρικό δοχείο που περιέχει νερό ως την υποδιαίρεση 63 cm^3 . Βλέπομε ότι τό μέταλλο βυθίζεται, ενώ η στάθμη του νερού ανεβαίνει στην υποδιαίρεση 77 cm^3 .

Τό ίδιο κομμάτι τό βάζουμε σε ένα όγκομετρικό δοχείο που περιέχει υδράργυρο ως την υποδι-

αίρεση 57 cm^3 . Τό μέταλλο επιπλέει στον υδράργυρο ενώ η στάθμη του υδραργύρου ανεβαίνει στην υποδιαίρεση 65 cm^3 .

α) Ποιά είναι η πυκνότητα του μετάλλου;

β) Ποιά είναι η σχετική του πυκνότητα;

18. Ένα κομμάτι φελλός με όγκο 120 cm^3 και ειδικό βάρος $0,25 \text{ g/cm}^3$ επιπλέει στην έπιφάνεια του νερού.

α) Πόση άνωση δέχεται από τό νερό;

β) Πόσο όγκο έχει τό μέρος του φελλού που δέ βυθίζεται;

γ) Βάζουμε πάνω στο φελλό ένα βάρος 50 p . Πόσος είναι τώρα ο όγκος που δέ βυθίζεται; Πόσο είναι τό πιό μεγάλο βάρος που μπορεί να σηκώσει ο φελλός;

19. Μία χάλκινη άδεια σφαίρα βάρους 1320 p , ζυγίζεται μέσα στο νερό 1095 p .

α) Να υπολογιστεί ο όγκος της κοιλότητας.

β) Αν η μάζα του χαλκού δέν αλλάξει, πόσο όγκο πρέπει να δώσωμε διαδοχικά στην κοιλότητα για να ισορροπή η σφαίρα: α) μέσα στο νερό και β) μέσα στο οινόπνευμα; (Πυκνότητες: χαλκού $8,8 \text{ g/cm}^3$, οινόπνεύματος $0,8 \text{ g/cm}^3$).

20. Ένας κύλινδρος από φελλό βάρους $69,3 \text{ p}$ έχει διάμετρο 7 cm και ύψος 6 cm .

α) Πόση είναι η πυκνότητά του;

β) Αν αυτός ο κύλινδρος επιπλή πάνω στο νερό και η βάση του είναι όριζόντια, πόσο ύψος έχει τό αναδυσμένο μέρος του;

γ) Πόσο είναι αυτό τό ύψος αν ο κύλινδρος επιπλή σε οινόπνευμα με σχετική πυκνότητα $0,8$; ($\pi = 22/7$).

III. Πυκνόμετρα.

21. Ένας σωλήνας έντελώς κυλινδρικός με έρμα έχει τομή με έμβαδόν 4 cm^2 και βάρος 60 p .

α) Πόσο είναι τό μήκος του βυθισμένου μέρους του σωλήνα μέσα σε υγρό πυκνότητας: $0,7 \text{ g/cm}^3$; $0,8 \text{ g/cm}^3$; 1 g/cm^3 ; $1,2 \text{ g/cm}^3$; $1,4 \text{ g/cm}^3$; $1,6 \text{ g/cm}^3$;

β) Να κατασκευαστεί η καμπύλη που παρουσάνει τις μεταβολές του μήκους του βυθισμένου μέρους σε συνάρτηση με τις πυκνότητες τών χρησιμοποιούμενων υγρών.

Θά βάλωμε στον άξονα OX τις πυκνότητες παίρνοντας σαν άρχή 0 τό $0,7 \text{ g/cm}^3$ και 1 cm για $0,1 \text{ g/cm}^3$ και στον OY τά μήκη του βυθισμένου μέρους παίρνοντας σαν άρχή τό 0 και 1 cm για κάθε 1 cm βυθισμένου μήκους.

22. Ένα πυκνόμετρο βάρους $16,5 \text{ p}$ άποτελείται από ένα πλωτήρα όγκου 16 cm^3 με έρμα και ένα γυάλινο βαθμολογημένο σωλήνα τομής $0,5 \text{ cm}^2$.

α) Τό βάζουμε μέσα σε καθαρό νερό. Σε πόσο ύψος πάνω άπ' τον πλωτήρα θά έλθη η έπιφάνεια του νερού;

β) Τό βάζουμε μέσα σε ένα υγρό άγνωστης πυκνότητας. Η στάθμη του υγρού έρχεται στα 23 cm πάνω άπ' τον πλωτήρα. Ποιά είναι η σχετική πυκνότητα αυτού του υγρού;

Η ΑΤΜΟΣΦΑΙΡΙΚΗ ΠΙΕΣΗ

1 Πιεστικές δυνάμεις άσκούμενες από τόν άτμοσφαιρικό άέρα.

α) "Αν εφαρμόσωμε σέ ένα τζάμι τόν έλαστικό δίσκο πού βλέπομε στό σχήμα 1 και θέλομε νά τόν άποκολλήσωμε τραβώντας τον άπό τό άγγιστρο, δέν θά μπορέσωμε νά τό πετύχωμε χωρίς δυσκολία' άνασηκώνοντας όμως τά χείλη του θά τόν άποκολλήσωμε χωρίς προσπάθεια.

β) Τοποθετούμε στό δίσκο μιās άεραντλίας ένα κυλινδρικό βάζο χωρίς πυθμένα και προσαρμόζομε στό άνοιγμά του μιιά έλαστική μεμβράνα. "Αφαιρώντας τόν άέρα άπό τό έσωτερικό του κυλίνδρου παρατηρούμε ότι ή μεμβράνα κοιλιάνεται και στό τέλος σπάζει, όποιοδηποτε προσανατολισμό και άν έχη. Είναι φανερό ότι πάνω στην έξωτερική έπιφάνειά της ένεργεί μιιά πιεστική δύναμη (σχ. 2).

2 "Εξήγηση τών δύο πειραμάτων.

α) Δέν μπορούμε νά άποκολλήσωμε τό δίσκο άπό τό γυαλί, γιατί στην έλξη πού άσκούμε πάνω του άντιδρά μιιά άλλη δύναμη. "Η δύναμη αύτή προέρχεται άπό τόν άτμοσφαιρικό άέρα, άφού ό δίσκος στην έξωτερική του έπιφάνεια έρχεται σέ έπαφή μόνο μέ αυτόν.

β) Πρίν άρχίση νά λειτουργή ή άντλία ή μεμβράνα είναι έπίπεδη, γιατί ή δέν ένεργεί πάνω της καμιιά δύναμη ή ένεργοούν δυο δυνάμεις ίσες και άντίθετες.

"Όταν άρχίσωμε νά άφαιρούμε τόν άέρα, ή μεμβράνα κοιλιάνεται, γιατί μιιά δύναμη πιέζει την έξωτερική της έπιφάνεια. "Επειδή ή δύναμη αύτή θά προϋπήρχε, συμπεραίνομε ότι ή μεμβράνα πιέζεται και άπό τις δυο έπιφάνειές της μέ δυο δυνάμεις ίσες και άντίθετες. "Όσο άφαιρούμε τόν άέρα ή ένταση τής έσωτερικής δυνάμεως μικραίνει και τότε ή έξωτερική δύναμη κοιλιάνει τή μεμβράνα.

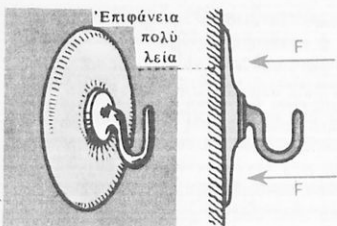
"Επειδή ό άέρας έχει βάρος (1 ℓ άέρος ζυγίζει περίπου 1,3 g) πιέζει, όπως και τά υγρά, τις έπιφάνειες μέ τις όποιες έρχεται σέ έπαφή.

Πολλά φαινόμενα τής καθημερινής ζωής μαρτυρούν την παρουσία τής άτμοσφαιρικής πίεσεως.

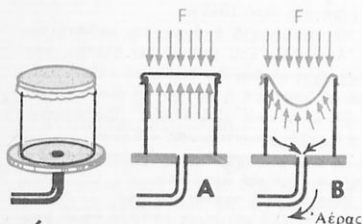
3 Μέτρηση τής άτμοσφαιρικής πίεσεως :

Πείραμα Torricelli.

Γεμίζομε μέ υδράργυρο ένα γυάλινο σωλήνα πού έχει μήκος 1 m' κλεινομε τό άνοιγμά του μέ τό δάχτυλό μας και τόν άναποδογυρίζομε σέ μιιά μικρή λεκάνη μέ υδράργυρο έτσι, ώστε τό στόμιο του σωλήνα νά

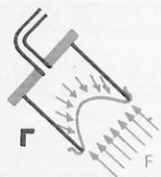


Σχ. 1. "Αγγιστρο βεντούζα
"Ο έλαστικός δίσκος κρατιέται πάνω στην λεία έπιφάνεια άπό την πιεστική δύναμη του άέρα

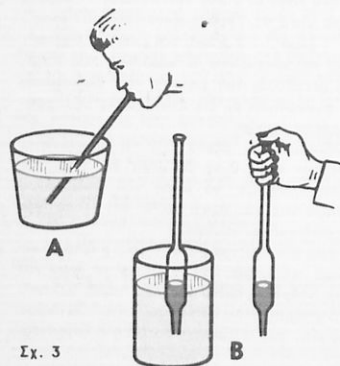


Σχ. 2

Είς τό Α, ή μεμβράνα δέν παραμορφώνεται.
Είς τό Β, ή μεμβράνα κοιλιάνεται.
Είς τό Γ, τό άποτέλεσμα είναι τό ίδιο, όπου και άν στρέψωμε τή μεμβράνα.



λεσμα είναι τό ίδιο, όπου και άν στρέψωμε τή μεμβράνα.



Σχ. 3

Α: Τό καλαμάκι. Γιατί τό υγρό άνεβαίνει στό σωλήνα ;

Β: Τό σιφώντιο. Ποιά δύναμη έμποδίζει τό υγρό νά χυθή ;

βρίσκεται κάτω από την επιφάνεια του υδραργύρου.

Αν άποσύρωμε το δάκτυλό μας, ο υδράργυρος κατεβαίνει και ή στάθμη του σταθεροποιείται στο σημείο Γ, το οποίο βρίσκεται σε ένα όρισμένο ύψος h από τή στάθμη του υδραργύρου τής λεκάνης. Το ύψος αυτό είναι 76 cm (σχ. 4), όταν τὸ πείραμα γίνεται στην επιφάνεια τής θάλασσας. Παρατηρούμε ότι ή στάθμη Γ μένει στο ίδιο οριζόντιο επίπεδο και όταν γειρώμε τὸ σωλήνα και ἂν ἐπαναλάβωμε τὸ πείραμα με σωλήνες διαφόρων σχημάτων (σχ. 4, 5).

Εξήγηση: Όταν ο υδράργυρος κατεβαίνει μέσα στο σωλήνα, τότε ὁ χώρος πού ἔπιανε προηγουμένως, μεταξύ τής στάθμης Γ και τής κορυφῆς τοῦ σωλήνα, μένει κενός, γιατί ἀέρας δὲν μπορεῖ νὰ εἰσχωρήσῃ ἀπό πουθενά.

Σύμφωνα με τή βασική ἀρχή τής ὑδροστατικῆς στή δυό σημεία Α και Β, τὰ ὅποια βρίσκονται στο ίδιο οριζόντιο επίπεδο, ἐνεργεῖ ή ίδια πίεση (σχ. 4 και 6): $P_A = P_B$.

Στό σημείο Α ἐνεργεῖ ή ἀτμοσφαιρική πίεση· στό σημείο Β (στήν προκειμένη περίπτωση) ή πίεση είναι ἴση με τὸ βάρος στήλης υδραργύρου, ή ὅποια ἔχει ὕψος 76 cm και τομή 1 cm^2 (σχ. 6). Ἀφοῦ ή πυκνότητα τοῦ υδραργύρου είναι $13,6 \text{ g/cm}^3$

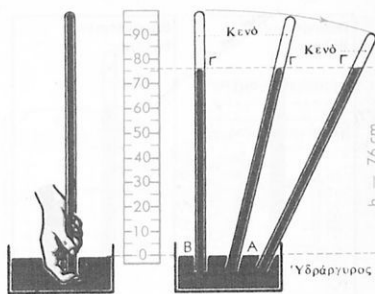
$$P = 13,6 \text{ p/cm}^3 \times 76 \text{ cm} = 1033 \text{ p/cm}^2$$

Αὐτή είναι ή μέση πίεση πού δεχόμαστε γιά ἕναν τόπο, ὁ ὅποιος βρίσκεται στο ὕψος τής στάθμης τής θάλασσας και σε γεωγραφικό πλάτος 45° , και λέγεται πίεση μιᾶς φυσικῆς ἀτμοσφαιρας.

$$\text{Πίεση μιᾶς φυσικῆς ἀτμοσφαιρας} \\ = 1 \text{ Atm} = 1013,3 \text{ millibars}$$

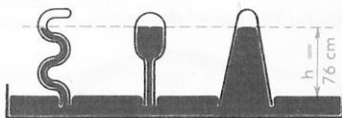
στή θερμοκρασία 0°C στή στάθμη τής θάλασσας και σε γεωγραφικό πλάτος 45° .

Στή Μετεωρολογία χρησιμοποιεῖται ή μονάδα Bar, ή millibar (mBar) και ή μικρομπάρ (μBar). Ἡ σχέση τής mBar με τήν πίεση μιᾶς φυσικῆς Ἀτμοσφαιρας είναι $1 \text{ Atm} = 1013,3 \text{ mBar}$.



Σχ. 4. Σωλήνας Torricelli

Ἡ στάθμη τοῦ υδραργύρου στο σωλήνα κατεβαίνει σε ὕψος 76 cm περίπου ὅπου και ἂν είναι ή κλίση τοῦ σωλήνα.



Σχ. 5. Τὸ ὕψος h τοῦ υδραργύρου δὲν ἐξαρτᾶται ἀπὸ τὸ σχῆμα τοῦ σωλήνα οὔτε και ἀπὸ τὸ ἔμβωδο τής τομῆς του



Σχ. 6. Ἡ στήλη τοῦ υδραργύρου ἰσορροπεῖ στήλη ἀέρα τής ἴδιας τομῆς και ὕψους ὅσο είναι τὸ πάχος τής ἀτμοσφαιρας.

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

1. Ὁ ἀτμοσφαιρικός ἀέρας πιέζει κάθε ἐπιφάνεια, με τήν ὅποια ἔρχεται σε ἐπαφή.

2. Ἡ δύναμη πού συγκρατεῖ τοὺς ἐλαστικούς δίσκους στίς λιείες ἐπιφάνειες και ἀναγκάζει τὰ ὑγρά νὰ ἀνεβαίνουν στα σιφώνια, στίς σύριγγες, στα σταγονόμετρα κτλ. ὀφείλεται στην ἀτμοσφαιρική πίεση.

3. Ἡ πίεση μιᾶς φυσικῆς ἀτμοσφαιρας ἰσορροπεῖ στήλη υδραργύρου με τομή 1 cm^2 και ὕψος 76 cm και είναι κατά μέσο ὄρο στή στάθμη τής θάλασσας ἴση με $1033,6 \text{ p/cm}^2$ ή $1013,3 \text{ mBar}$.

ΤΟ ΒΑΡΟΜΕΤΡΟ

Είναι ένα όργανο που μας δίνει τη δυνατότητα να μετρούμε την ατμοσφαιρική πίεση.

1 Τò υδραργυρικό βαρόμετρο.

● Τουτό (σχ. 1) είναι ένας σωλήνας Torricelli. 'Η διάμετρος τής λεκάνης του C είναι πολύ μεγαλύτερη από τή διάμετρο του σωλήνα και γι' αυτό μία μετατόπιση λίγων εκατοστών τής στάθμης του υδραργύρου στο σωλήνα αντιστοιχεί σε μία ανεπαίσθητη μετατόπιση τής στάθμης του υδραργύρου τής λεκάνης. Τή μετατόπιση αυτή μπορούμε να παραβλέψωμε και να θεωρήσωμε τò 0 των υποδιαίρεσεων τής πλάκας ότι αντιστοιχεί πάντα στή στάθμη του υδραργύρου τής λεκάνης.

● Έστω ότι ή στάθμη του υδραργύρου στο σωλήνα φθάνει τήν υποδιαίρεση 752 mm. Στα σημεία A και B που βρίσκονται στο ίδιο οριζόντιο επίπεδο, τò οποίο όριζει ή ελεύθερη επιφάνεια του υδραργύρου τής λεκάνης, όταν ό υδράργυρος ίσορροπή, ενεργεί ίση πίεση. Δηλ. στο B ή ατμοσφαιρική και στο σημείο A ή πίεση στήλης υδραργύρου 752 mm.

Συμπέρασμα. "Αν ή ατμοσφαιρική πίεση ίσορροπή στήλη υδραργύρου με τομή 1 cm^2 και ύψος 752 mm, τότε λέμε ότι ή ατμοσφαιρική πίεση εκείνη τή στιγμή είναι 752 mm υδραργύρου.

2 Τò μεταλλικό βαρόμετρο.

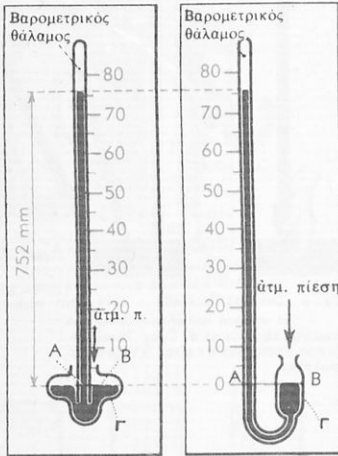
Τò υδραργυρικό βαρόμετρο έχει μεγάλο όγκο, είναι εύθραυστο και δύσκολα μεταφέρεται. Γι' αυτό χρησιμοποιούμε τò μεταλλικό βαρόμετρο, στο οποίο τήν πιεστική δύναμη τής ατμοσφαιρας τήν ίσορροπεί ή δύναμη ενός ελατηρίου.

● Τò κύριο μέρος αυτού του οργάνου είναι ένα κυλινδρικό κουτί (τύμπανο) με μεταλλικά ελαστικά τοιχώματα.
● Τί θα συμβή, αν βγάλωμε τόν άερα απ' αυτό τò κουτί;

"Αν προηγουμένως έχωμε προσαρμόσει ένα ελατήριο στο έσωτερικό του, όπως βλέπομε στο σχήμα 2, τότε τί θα πετύχωμε;

● 'Η αντίδραση του ελατηρίου είναι σταθερά αντίθετη προς τήν πιεστική δύναμη, ή όποια ενεργεί πάνω στο κουτί και γι' αυτό ή ελαστική επιφάνειά του παρακολουθεί τισ μεταβολές τής ατμοσφαιρικής πίεσεως.

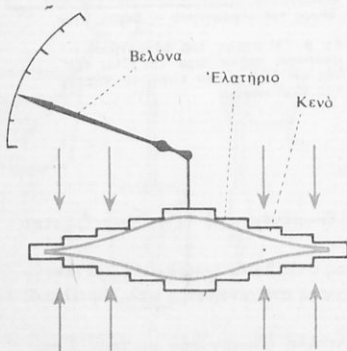
● Οί παραμορφώσεις αυτές μεταδίδονται, αφού ένισχυθούν σε ένα δείκτη, ό όποιος κινείται μπροστά από μία πλάκα με υποδιαίρεσεις. Τήν πλάκα αυτή τή βαθμολογούμε σε σύγκριση με ένα υδραργυρικό βαρόμετρο.



Σχ. 1. 'Υδραργυρικό βαρόμετρο

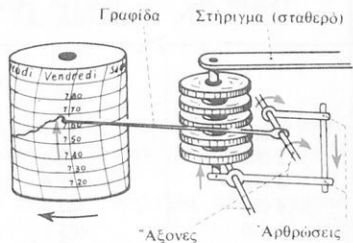
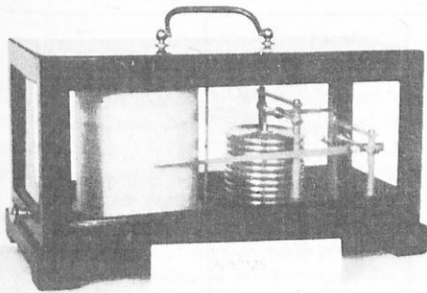


Μεταλλικό βαρόμετρο



Σχ. 2. 'Αρχή του μεταλλικού βαρομέτρου

3 Τό αὐτογραφικὸ βαρόμετρο.



Σχ. 3
Ἀρχὴ τοῦ αὐτογραφικοῦ βαρομέτρου
(Τὰ βέλη δείχνουν τὴν κίνηση
στὴν περίπτωσι που θὰ ἀύξηθῆ ἡ πίεσι).

Τὸ αὐτογραφικὸ βαρόμετρο, γιὰ νὰ εἶναι πιὸ εὐαίσθητο, ἀποτελεῖται ἀπὸ πολλὰ βαρομετρικὰ τύμπανα, τὸ ἓνα πάνω στοῦ ἄλλο, ὥστε νὰ ἀποτελοῦν μιὰ στήλη.

Τὶς μεταβολὲς τῆς ἀτμοσφαιρικῆς πίεσεως παρακολουθεῖ ἓνα στέλεχος ποῦ καταλήγει σὲ μιὰ πένα μὲ γλυκερινοῦχο μελάνι.

Τὸ στέλεχος ἀκολουθώντας τὶς παραμορφώσεις τοῦ τυμπάνου πάλλεται σὲ κατακόρυφο ἐπίπεδο, ἐνῶ ἡ πένα, ἡ ὁποία ἀγγίζει τὴν ἐπιφάνεια ἑνὸς κυλίνδρου, ποῦ κάνει μιὰ ὀλόκληρη περιστροφή σὲ μιὰ ἑβδομάδα, σημειώνει κάθε στιγμὴ τὴν ἀτμοσφαιρικὴ πίεσι.



Ὁ κύλινδρος εἶναι ἐφοδιασμένος μὲ μιὰ χάρτινη ταινία, ὅπου εἶναι σημειωμένες οἱ ἡμέρες καὶ οἱ ὥρες· πάνω σ' αὐτὴ ἡ πένα γράφει μιὰ καμπύλη ποῦ μᾶς ἐπιτρέπει νὰ παρακολουθήσωμε τὶς μεταβολὲς τῆς ἀτμοσφαιρικῆς πίεσεως σὲ ἓνα καθορισμένο χρονικὸ διάστημα.

Τὸ βαρογράφημα αὐτὸ μᾶς δείχνει τὶς μεταβολὲς τῆς ἀτμοσφαιρικῆς πίεσεως στὸν ἴδιο τόπο καὶ σὲ χρονικὸ διάστημα μιᾶς ἑβδομάδας.

Συμπέρασμα. Ἡ ἀτμοσφαιρικὴ πίεσι μεταβάλλεται καὶ στὸν ἴδιο τόπο.

4 Ἡ ἀτμοσφαιρικὴ πίεσι μεταβάλλεται μὲ τὸ ὕψος

Ἐνα βαρόμετρο ποῦ δείχνει 760 mm στὴ στάθμη τῆς θάλασσας, τὴν ἴδια στιγμὴ σὲ ὕψος 1000 m θὰ δείχνει τὸ πολὺ 675 mm.

● **Ἐξήγησι:** Ὄταν ἀνεβαίνωμε κατὰ 10 m σὲ μικρὰ ὕψη, ἡ πίεσι στὴν ἐπιφάνεια τοῦ ὑδραργύρου γίνετα μικρότερη ὅσο εἶναι τὸ βάρος στήλης ἀέρα ποῦ ἔχει τομὴ 1 cm² καὶ ὕψος 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 1ℓ 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 ατμοσφαιράς ή 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 πίεσης πάνω στην επιφάνεια της γης. Η μελέτη των μεταβολών αυτών σε συνδυασμό με άλλους παράγοντες (θερμοκρασίας, διευθύνσεως ανέμου, υγρασίας κτλ.) μās επιτρέπει με μεγάλες πιθανότητες να προβλέψουμε τον καιρό.

● Όταν γνωρίζουμε την ατμοσφαιρική πίεση ενός τόπου, μπορούμε να υπολογίσουμε το ύψομέτρο 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 ρυθμίση 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 πίεσης.

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 μια βαθμολογημένη πλάκα. Η βαθμολόγηση της πλάκας έχει γίνει σε σύγκριση με ένα υδραργυρικό βαρόμετρο.

3. Το αὐτογραφικό βαρόμετρο χαράσσει την καμπύλη των μεταβολών της ατμοσφαιρικής πίεσης μέσα σε ένα ορισμένο 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

Τὸ Μανόμετρο

1 α) Παρατήρηση. Ἄν ἀνοίξουμε γιὰ μιὰ στιγμή τὴ στρόφιγγα τοῦ φωταερίου ἢ τοῦ ὑγραρίου, θὰ ἀκούσουμε ἕνα ὄξύ σφύριγμα ποῦ μᾶς φανερώνει ὅτι τὸ ἀέριο βγαίνει μὲ κάποια ὀρμή ἀπὸ αὐτή.

● Τὸ ἴδιο θὰ συμβῆ, ἂν ἀνοίξουμε τὴ βαλβίδα σὲ ἕνα λάστιχο ποδηλάτου, ἐνῶ συγχρόνως θὰ τὸ ἰδοῦμε νὰ *ξεφουσκώνει*.

● Τὰ ἀέρια (φωταέριο, ὑγραέριο) μέσα στους σωλήνες καὶ ὁ ἀέρας μέσα στους ἀεροθαλάμους (λάστιχα) πιέζουν τὰ τοιχώματα ἀπὸ τὰ ὁποῖα περιορίζονται.

Ἐὰν στὰ τοιχώματα αὐτὰ ὑπάρχει ἕνα ἀνοιγμα, ἐπειδὴ ἡ πίεση τοῦ ἀερίου εἶναι μεγαλύτερη ἀπὸ τὴν ἐξωτερικὴ (ἀτμοσφαιρικὴ), τὸ ἀέριο βγαίνει ἔξω ἀπ' τὸ ἀνοιγμα.

β) Μέτρηση. Συνδέουμε τὴ στρόφιγγα τοῦ φωταερίου σὲ ἕνα *μανόμετρο μὲ νερό* (σχ. 1) καὶ μετροῦμε τὸ ὕψος h μεταξὺ τῆς στάθμης Α καὶ Β τοῦ ὑγροῦ μὲς στὸ σωλήνα : 8 cm.

● Γνωρίζουμε ὅτι ἡ πίεση μέσα στὸ ρευστὸ εἶναι ἡ ἴδια σ' ὅλα τὰ σημεῖα τοῦ ὀριζοντίου ἐπιπέδου ΒΒ'.

Στὸ σημεῖο Β' ἡ πίεση εἶναι ἴση μὲ τὴν ἀτμοσφαιρικὴ, αὐξημένη μὲ τὸ βάρος στήλης νεροῦ ποῦ ἔχει τομὴ 1 cm^2 καὶ ὕψος 8 cm δηλ. 8 p/cm^2 .

● Ἐπειδὴ, ἴδια πίεση θὰ ἀσκήται καὶ στὸ σημεῖο Β, ἡ πίεση τοῦ φωταερίου στους σωλήνες *ξεπερνᾷ κατὰ 8 p τὴν τιμὴ τῆς ἀτμοσφαιρικῆς πίεσεως*.

● Θερμαίνουμε ἑλαφρὰ μιὰ σφαιρικὴ φιάλη, ποῦ τὴν ἔχομε κλείσει μὲ ἕνα πῶμα, ἀπ' τὸ ὁποῖο περνᾷ ἕνας γυάλινος σωλήνας. Ὁ ἀέρας, ποῦ περιέχει ἡ φιάλη, διαστέλλεται καὶ ἕνα μέρος τοῦ φεύγει.

Συνδέουμε τότε τὸ σωλήνα τῆς φιάλης σὲ ἕνα μανόμετρο μὲ νερό καὶ παρατηροῦμε ὅτι τὸ σημεῖο Α αὐτὴ τὴ φορά βρίσκεται χαμηλότερα ἀπὸ τὸ σημεῖο Β (σχ. 2). Ἄν μετρήσωμε τὴ διαφορά ὕψους τῶν δυὸ σημείων (π.χ. 8 cm), γὰι σκεφθοῦμε, ὅπως καὶ πρὶν, συμπεραίνομε ὅτι ἡ πίεση μέσα στὴ φιάλη εἶναι κατὰ 8 p/cm^2 μικρότερη ἀπ' τὴν ἀτμοσφαιρικὴ.

● Γιὰ νὰ ὑπολογίσωμε τὴν πίεση τοῦ ἀερίου καὶ στὶς δυὸ περιπτώσεις, πρέπει νὰ γνωρίζωμε τὴν τιμὴ τῆς ἀτμοσφαιρικῆς πίεσεως ἐκείνη τὴ στιγμή, (75 cmHg) ἑπομένως :

$$13,6 \text{ p/cm}^3 \times 75 \text{ cm} = 1020 \text{ p/cm}^2.$$

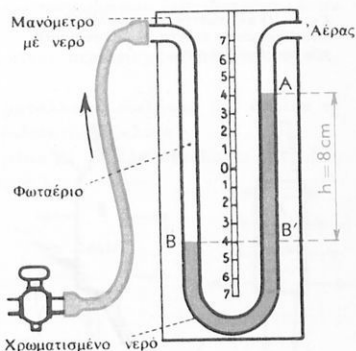
Ἡ πίεση τοῦ γκαζιοῦ στὸ ἐσωτερικὸ τῶν σωλήνων εἶναι :

$$1020 \text{ p/cm}^2 + 8 \text{ p/cm}^2 = 1028 \text{ p/cm}^2$$

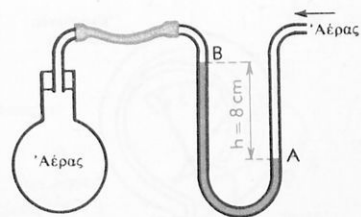
Ἡ πίεση στὸ ἐσωτερικὸ τῆς φιάλης εἶναι :

$$1020 \text{ p/cm}^2 - 8 \text{ p/cm}^2 = 1012 \text{ p/cm}^2$$

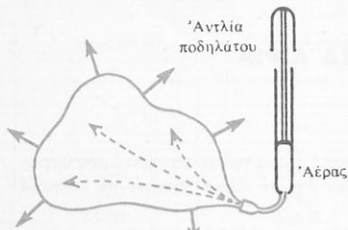
Συμπέρασμα. Τὰ ἀέρια ἀσκοῦν πίεση πάνω στὰ τοιχώματα τῶν δοχείων μέσα στὰ ὁποῖα εἶναι περιουσιμμένα.



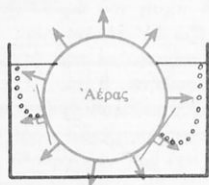
Σχ. 1. Ἡ πίεση τοῦ ἀερίου σὶς σωληνώσεις εἶναι μεγαλύτερη κατὰ 8 p/cm^2 ἀπὸ τὴν ἀτμοσφαιρικὴ.



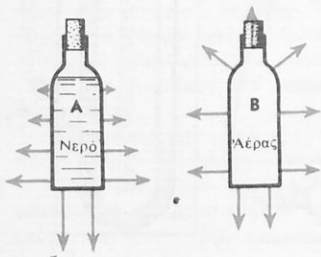
Σχ. 2. Ἡ πίεση τοῦ ἀέρα στὸ μπαλόνι εἶναι κατὰ 8 p/cm^2 κατώτερη ἀπὸ τὴν ἀτμοσφαιρικὴ.



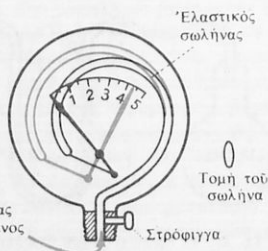
Σχ. 3. 'Η πίεση του αέρα που εισχωρεί στο μπαλόνι ώθει τα τοιχώματά του.



Σχ. 4. 'Ο κλεισμένος στο μπαλόνι αέρας άσκει μία πίεση κάθετη σε όλα τα σημεία των τοιχωμάτων του.



Σχ. 5. Στη φιάλη Α, η πίεση που άσκει το νερό αυξάνει με την αύξηση του βάθους. Στη φιάλη Β, η πίεση που άσκει ο αέρας είναι η ίδια σε όλα τα σημεία των τοιχωμάτων της.



Σχ. 6. Μεταλλικό μανόμετρο

2 Χαρακτηριστικά της πίεσης που άσκουν τα άερια.

● Όταν φουσκώνωμε τον αεροθάλαμο (το έσωτερικό) μιάς μπάλας ποδοσφαίρου, παρατηρούμε ότι, κάθε φορά που κινούμε το έμβολο της άντλιας προς τα μέσα, τα τοιχώματά του ώθούνται προς όλες τις διευθύνσεις και στο τέλος ο αεροθάλαμος παίρνει το σφαιρικό του σχήμα (σχ. 3).

● 'Αν βυθίσωμε το φουσκωμένο αεροθάλαμο στο νερό ενός γυάλινου δοχείου και τον τρυπήσωμε με μιά βελόνα σε διάφορα σημεία, παρατηρούμε φουσαλίδες άερος να βγαίνουν στην άρχή κάθετα από την επιφάνειά του και έπειτα να διευθύνονται προς τα έπάνω (σχ. 4).

3 Σύγκριση της πίεσης ενός άεριου με την πίεση ενός ύγρου (σχ. 5).

Το νερό που βρίσκεται στη φιάλη Α, πιέζει με το βάρος του τον πυθμένα και τα τοιχώματά της.

'Η πίεση δέν είναι η ίδια σ' όλα τα σημεία των τοιχωμάτων της.

Και ο άερας επίσης, έπειδή έχει βάρος, πιέζει τα τοιχώματα της φιάλης Β. 'Η πίεση όμως αυτή είναι πολύ μικρή και μπορούμε να την παραβλέψωμε. Γιατί ενώ 1 dm^3 νερό ζυγίζει 1 Κρ , 1 dm^3 άερας ζυγίζει $1,3 \rho$.

'Η πίεση στην περίπτωση αυτή όφείλεται στην ιδιότητα του έκτατου των άερίων.

Γνωρίζωμε ότι τα μόρια των άερίων βρίσκονται σε μιά συνεχή κίνηση πολύ ταχεία και γι' αυτό προσκρούουν πάνω στα τοιχώματα των δοχείων που τα περιέχουν. Οι κρούσεις αυτές έχουν σαν άποτέλεσμα την πίεση του άεριου.

Συμπέρασμα. 'Ο άερας που είναι περιορισμένος σε ένα μπαλόνι άσκει πιεστική δύναμη πάνω στα τοιχώματά του από μέσα προς τα έξω.

'Η πίεση στα τοιχώματα ενός δοχείου με μικρό ύψος, όταν περιέχει άερα, είναι η αυτή σε όλα τα σημεία.

4 Μέτρηση της πίεσης ενός άεριου.

Για να μετρήσωμε την πίεση του φωταερίου, χρησιμοποιούμε το μανόμετρο με νερό. Μ' αυτό μπορούμε να μετρήσωμε τη διαφορά πίεσης κατά μερικά ρ/cm^2 μεγαλύτερη ή μικρότερη της άτμοσφαιρικής.

'Αν άντικαταστήσωμε το νερό του μανομέτρου με υδράργυρο, τότε σε μιά διαφορά ύψους της μανομετρικής στήλης 1 cm θα αντιστοιχίη διαφορά πίεσης $13,6 \rho/\text{cm}^2$.

Για να μετρούμε πιέσεις, μεγάλες ή μικρές, χρησιμοποιούμε επίσης και το μεταλλικό μανόμετρο.

Το άεριο, του οποίου θέλωμε να μετρήσωμε την

πίεση, εισχωρεί μέσα στον ελαστικό σωλήνα του όργανου που έχει σχήμα σπείρας 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 p/cm^2 ή σε ατμόσφαιρες.

5 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 ύδραργυρου).

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 σιδηροδρόμου φθάνει τα 30 Kp/cm^2 .

Το ύδρογόνο και το όξυγόνο, τα οποία χρησιμοποιούμε για τις όξυγονοκολλήσεις, 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 πυριτιδας φθάνει 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 του αερίου. Η πίεση είναι η ίδια σε 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 μετάλλινος σωλήνας του οποίου οι άκλαγές 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).

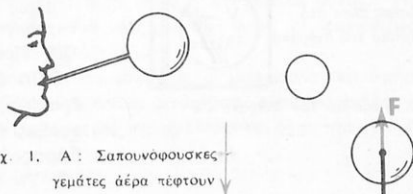
33^ο ΜΑΘΗΜΑ: Πιέσεις που ασκούνται από τα αέρια.

"Ανωση του 'Αρχιμήδη στα αέρια.

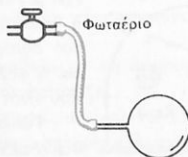
1 Παρατήρηση. Οι σαπουνόφουσκες, όταν είναι γεμάτες με αέρα των πνευμόνων μας, πέφτουν, ενώ όταν είναι γεμάτες με φωταέριο ανεβαίνουν (σχ. 1Α και Β).

Στήν πρώτη περίπτωση το βάρος της σαπουνόφουσκας (P) είναι μεγαλύτερο από την άνωση (F): $P > F$ και στη δεύτερη μικρότερο: $P < F$.

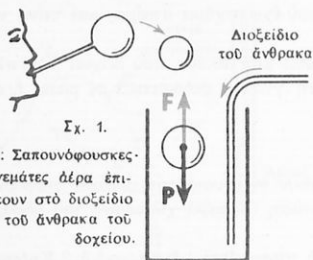
Κι' αυτό συμβαίνει γιατί η σχετική πυκνότητα του φωταερίου ως προς τον αέρα είναι 0,5 και επομένως μία σαπουνόφουσκα με αέρα θα είναι δύο φορές βαρύτερη από μία ίση με φωταέριο, ενώ η άνωσή τους μένει η ίδια.



Σχ. 1. Α: Σαπουνόφουσκες γεμάτες αέρα πέφτουν

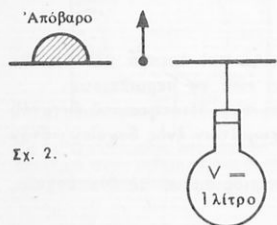


Β: Σαπουνόφουσκες γεμάτες φωταέριο ανεβαίνουν

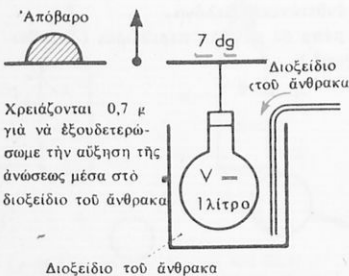


Σχ. 1.

Γ: Σαπουνόφουσκες γεμάτες αέρα επιπλέουν στο διοξείδιο του άνθρακα του δοχείου.



Σχ. 2.



Χρειάζονται 0,7 μ για να εξουδετερώσουμε την αύξηση της άνωσης μέσα στο διοξείδιο του άνθρακα

Διοξείδιο του άνθρακα

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 φορές μεγαλύτερη απ' το βάρος της.

Μπορούμε να παρομοιάσουμε τη σαπουνόφουσκα στην περίπτωση αυτή με ένα φελλό μέσα στο νερό.

2 Μέτρηση της άνωσης του 'Αρχιμήδη.

Κρεμούμε απ' το δίσκο ενός ζυγού μια κλειστή σφαιρική φιάλη με γνωστό όγκο: π.χ. 1 ℓ και την ισορροπούμε με αντίβαρο στον άλλο δίσκο (σχ. 2).

Αν βυθίσουμε τη φιάλη σε ένα δοχείο που περιέχει διοξείδιο του άνθρακα, η ισορροπία καταστρέφεται και, για να την επαναφέρουμε, πρέπει να προσθέσουμε στο δίσκο, όπου έχουμε κρεμάσει τη φιάλη, βάρος 0,7 ρ.

Ένα λίτρο διοξείδιο του άνθρακα ζυγίζει 2 ρ περίπου.

Ένα λίτρο αέρας ζυγίζει 1,3 ρ.

Το βάρος 0,7 ρ που βάλαμε στο δίσκο αντιστοιχεί στην αύξηση της άνωσης, την όποια 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 $F = 1,3 \rho$.

Ενώ, όταν βρίσκεται στο διοξείδιο του άνθρακα, έχει πάλι το ίδιο βάρος P, η άνωση όμως είναι $F' = 2 \rho$ και $F' - F = 2 \rho - 1,3 \rho = 0,7 \rho$

Συμπέρασμα. Κάθε σώμα, που βρίσκεται μέσα σε ένα αέριο που ισορροπεί, δέχεται άνωση ίση με το βάρος του αερίου το οποίο εκτοπίζει.

3 Πραγματικό βάρος - φαινόμενο βάρος.

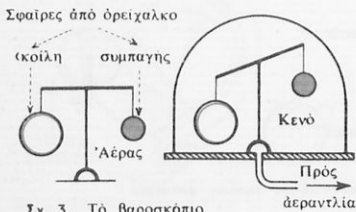
Το βαροσκόπιο (σχ. 3) είναι ένας ζυγός με ίσους βραχίονες. Στις άκρες της φάλαγγας του κρεμάμε δύο σφαίρες με διαφορετικό όγκο που έχουν ίσο φαινόμενο βάρος, γι' αυτό η φάλαγγα ισορροπεί σε οριζόντια θέση.

Αν τοποθετήσουμε το όργανο κάτω από τον κώδωνα μιας αεραντλίας 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 δύο σφαίρες ενεργεί μόνο το πραγματικό τους βάρος και η φάλαγγα γέρνει απ' το μέρος της αδειας 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.



Σχ. 3. Το βαροσκόπιο

Ἡ ἄνωση στὸν ἀέρα δὲν εἶναι ὑπολογίσιμη, ὅταν τὸ σῶμα ἔχη εἰδικὸ βάρους πολὺ μεγαλύτερο ἀπ' τὸ εἰδικὸ βάρους τοῦ ἀέρα (στερεὰ καὶ ὑγρά σώματα). Πρέπει ὁμως νὰ τὴν ὑπολογίζουμε, ὅταν τὸ εἰδικὸ βάρους τοῦ σώματος πλησιάσῃ τὸ εἰδικὸ βάρους τοῦ ἀέρα (π.χ. ἕνα ἀέριο).

4 Ἀερόστατα.

Τὸ ἀερόστατο εἶναι ἕνα μεγάλο σφαιρικὸ μπαλόνι γεμάτο μὲ ὑδρογόνο ἢ ἥλιο (σχ. 4). Οἱ ἐπιβάτες του (ἀερόναυτες) βρίσκονται σὲ ἕνα ἐλαφρὸ καλάθι (λέμβο) κρεμασμένο μὲ ἕνα δίκτυ ἀπὸ τὸ ἀερόστατο.

Ἄν ὁ ὄγκος τοῦ ἀεροστάτου εἶναι 1000 m^3 , τότε ἐκτοπίζει ἀέρα ὁ ὅποιος 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 περίβλημά του 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 ποὺ περιέχει :

$$1200 \text{ Kp} + 70 \text{ Kp} = 1270 \text{ Kp}$$

δηλαδή $1300 \text{ Kp} - 1270 \text{ Kp} = 30 \text{ Kp}$ λιγότερο ἀπ' τὸν ἀέρα ποὺ ἐκτοπίζει.

Ἡ δύναμη αὐτὴ τῶν 30 Kp ἢ ὁποία εἶναι ἡ συνισταμένη τοῦ συνολικοῦ βάρους τοῦ ἀεροστάτου καὶ τῆς ἀνώσεώς του, λέγεται ἀνυψωτικὴ δύναμη τοῦ ἀεροστάτου.

$$\text{Ἀνυψωτικὴ δύναμη} = \text{Βάρους ἐκτοπιζόμενου ἀέρος} - \text{συνολικὸ βᾶρος ἀεροστάτου.}$$

Ὅσο ἀνεβαίνει τὸ μπαλόνι, ἡ ἀτμοσφαιρική πίεση μικραίνει, ὁ ἀέρας γίνεται ἀραιότερος καὶ ἡ πυκνότητά του μικρότερη. Ἐπειδὴ ἐλαττώνεται ἡ πυκνότητα τοῦ ἀέρα, τὸ ἀέριο φεύγει ἀπὸ ἕνα ἀνοιγμα ποὺ βρίσκεται στὸ κατώτερο μέρος του, ἡ ἀνυψωτικὴ δύναμη γίνεται μικρότερη καὶ τὸ ἀερόστατο ἀρχίζει νὰ κατεβαίνει. Γιὰ νὰ ξαναπάρῃ ὕψος, οἱ ἀερόναυτες πετοῦν ἕνα μέρος ἀπ' τὸ ἔρμα (ἄμμο) ἔξω ἀπὸ τὸ καλάθι. Γιατί ;

Γιὰ νὰ ἐρευνήσουν τὰ ἀνώτερα στρώματα τῆς ἀτμοσφαιρας, οἱ μετεωρολογικὲς ὑπηρεσίες χρησιμοποιοῦν *μπαλόνια - βολίδες* χωρὶς ἐπιβάτες, τὰ ὁποῖα μεταφέρουν αὐτογραφικὰ ὄργανα.

Τὰ ὄργανα αὐτὰ εἶναι ἐφοδιασμένα μὲ ἀλεξίπτωτα καὶ περισυλλέγονται ὅταν προσγειωθῶν.



Σχ. 4. Τὸ Ἀερόστατο

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

1. Κάθε σῶμα, ὅταν βρίσκεται μέσα σὲ ἕνα ἀέριο ποὺ ἰσορροπεῖ, δέχεται ἀπ' αὐτὸ ἄνωση ἴση μὲ τὸ βάρους τοῦ ἀερίου τὸ ὁποῖο ἐκτοπίζει.

2. Ἡ ἀρχὴ τοῦ Ἀρχιμήδη ἐφαρμόζεται καὶ στὰ ἀέρια.

3. Στὴν ἀτμόσφαιρα πρέπει νὰ ξεχωρίζουμε τὸ πραγματικὸ βάρους ἑνὸς σώματος ἀπὸ τὸ φαινόμενο.

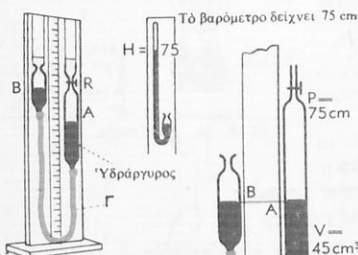
Τὸ φαινόμενο βάρους ἑνὸς σώματος ἰσοῦται μὲ τὴ διαφορά τοῦ πραγματικοῦ βάρους τοῦ σώματος καὶ τοῦ βάρους τοῦ ἀέρα ποὺ ἐκτοπίζει.

4. Τὰ σφαιρικά μπαλόνια, τὰ κατευθυνόμενα, καὶ τὰ μπαλόνια - βολίδες, τὰ ὁποῖα χρησιμοποιοῦν οἱ μετεωρολογικὲς ὑπηρεσίες, γιὰ νὰ μελετοῦν τὰ ἀνώτερα στρώματα τῆς ἀτμόσφαιρας, ἀνεβαίνουν μὲ τὴν ἄνωση τοῦ Ἀρχιμήδη, τὴν ὁποία ἀσχεῖ ὁ ἀτμοσφαιρικός ἀέρας.

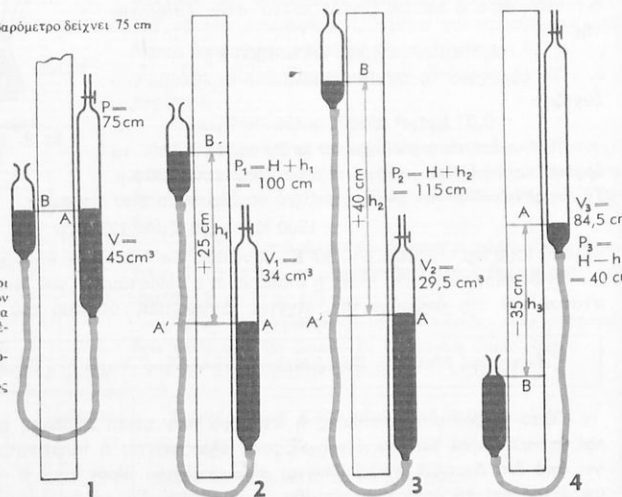
ΝΟΜΟΣ ΤΟΥ ΜΑΡΙΟΤΤΕ

1 Παρατήρηση. Κλείνουμε το άνοιγμα μιάς αντλίας ποδηλάτου και ώθοιμε το έμβολό της. 'Αν και δέν μporή ό άέρας νά βγη άπ' τόν κύλινδρο, έν τούτοις ό όγκος του μικραίνει και όσο πιό μεγάλη δύναμη άσκούμε πάνω στό έμβολο τόσο κι' ό όγκος του γίνεται μικρότερος.

Συμπέρασμα. "Όσο μικραίνει ό όγκος τού άέρα, ό όποιος βρίσκεται περιορισμένος στόν κύλινδρο τής αντλίας, τόσο και ή πίεσή του μεγαλώνει.



Σχ. 1. Συσσκευή Leblanc. Οι γυάλινοι σωλήνες A και B μπορούν νά γλιστρούν κατά μήκος τού βαθμολογημένου κανόνα και συγκοινωνούν μεταξύ τους με τόν ελαστικό σωλήνα Γ.
'Ο σωλήνας B έπικοινωνεί με τόν έξωτερικό άέρα.
'Ο σωλήνας A είναι βαθμολογημένος σέ cm.
'Η στρόφιγγα R κλείνει τό έπάνω άνοιγμα τού σωλήνα A.



2 Μέτρηση. 'Η συσκευή τού σχήματος 1 (Leblanc) μās έπιτρέπει νά μελετήσωμε τή μεταβολή τού όγκου ένός αερίου, όταν ή πίεσή του μεταβάλλεται και ή θερμοκρασία του μένει σταθερή.

"Εστώ ότι τό πείραμα γίνεται, όταν ή άτμοσφαιρική πίεση, που μās δείχνει ένα ύδραργυρικό βαρόμετρο, είναι 75 cm Hg.

α) όταν ή στρόφιγγα R είναι άνοιχτή, ή στάθμη στά σημεία A και B βρίσκεται στό ίδιο όριζόντιο έπίπεδο, γιατί και στά δυό σημεία ένεργεί ή ίδια πίεση (ή άτμοσφαιρική).

"Αν κλείσωμε τή στρόφιγγα R, ή πίεση στη στάθμη A δέν αλλάζει. 'Ο άέρας ό όποιος είναι περιορισμένος πάνω άπ' αύτή έχει πίεση ίση με τήν άτμοσφαιρική: 75 cmHg και όγκος 45 cm³.

β) Με κλειστή τή στρόφιγγα R μετακινούμε τούς δυό σωλήνες με τρόπο ώστε ή στάθμη B νά βρίσκεται σέ ύψος $h_1 = 25$ cm άπ' τή στάθμη A.

Τά σημεία A και A' που βρίσκονται στό ίδιο όριζόντιο έπίπεδο θά έχουν τήν ίδια πίεση. Πίεση στό A = πίεση στό A' = πίεση στό B + 25 cmHg.

Πίεση περιορισμένον άέρα : $P_1 = 100$ cmHg δηλ. $(75 + 25)$ cmHg.

"Όγκος περιορισμένον άέρα : $V_1 = 34$ cm³.

γ) 'Επαναλαμβάνομε τό προηγούμενο πείραμα με κλειστή τή στρόφιγγα R, αλλά τώρα

ή στάθμη Β να βρίσκεται σε ύψος $h_2 = 40$ cm πάνω απ' τη στάθμη Α

$$P_2 = 75 \text{ cmHg} + 40 \text{ cmHg} = 115 \text{ cmHg}$$

Ο όγκος του περιορισμένου αέρα είναι: $V_2 = 29,5 \text{ cm}^3$

δ) Αν η στάθμη Β βρίσκεται 35 cm χαμηλότερα της Α: $h_3 = 35$ cm

Η πίεση στο Α θα είναι: $P_3 = 75 \text{ cmHg} - 35 \text{ cmHg} = 40 \text{ cmHg}$

και ο όγκος του περιορισμένου αέρα: $V_3 = 84,5 \text{ cm}^3$

Εκτελούμε με τον ίδιο τρόπο μία σειρά πειραμάτων και τα αποτελέσματα τα γράφουμε σε έναν πίνακα. Άτμοσφαιρική πίεση $H = 75$ 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	3 375	3 375	3 400	3 392,5	3 360	3 400	3 380

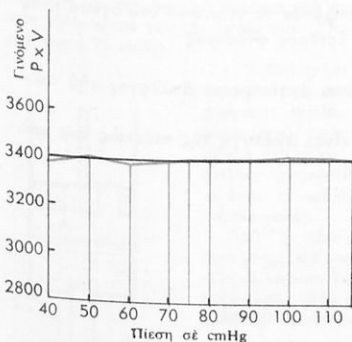
Παρατηρούμε ότι το γινόμενο της πίεσεως επί τον όγκο πλησιάζει πάντοτε τον αριθμό 3375.

Η πειραματική αυτή επαλήθευση μας επιτρέπει να διατυπώσωμε ένα απλό νόμο, το νόμο του Mariotte.

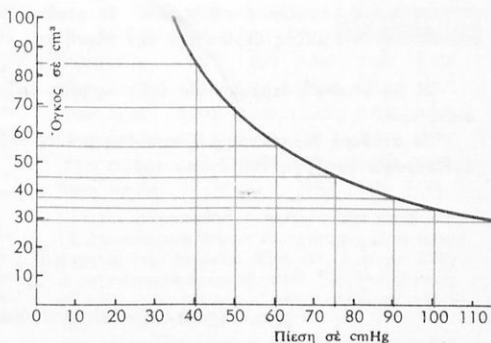
Νόμος του Mariotte: Σε σταθερή θερμοκρασία το γινόμενο του όγκου μίας μάζας αερίου επί την πίεσή του είναι αριθμός σταθερός.

$$P \times V = P' \times V' \quad \eta \quad \frac{P}{P'} = \frac{V'}{V}$$

Σε σταθερή θερμοκρασία ο όγκος μίας μάζας αερίου είναι αντίστροφα ανάλογος προς την πίεσή του.



Σχ. 2. Σε σταθερή θερμοκρασία το γινόμενο του όγκου επί την πίεση της ίδιας μάζας αερίου είναι αριθμός σταθερός: $VP = V'P'$



Σχ. 3. Σε σταθερή θερμοκρασία ο όγκος μίας μάζας αερίου είναι αντίστροφα ανάλογος προς την πίεσή του.

3 Μεταβολή της πυκνότητας ενός αερίου σε συνάρτηση με την πίεσή του.

Αν M είναι η μάζα ενός αερίου

α) με πίεση P ο όγκος του είναι V και η πυκνότητά του $\rho = \frac{M}{V}$

β) με πίεση P' ο όγκος του γίνεται V' και η 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 των όγκων των αερίων.

Έχουμε όμως επαληθεύσει πειραματικά ότι :

$$\frac{P}{P'} = \frac{V'}{V} \quad \text{κι' επομένως} \quad \frac{\rho}{\rho'} = \frac{P}{P'}$$

Σε σταθερή θερμοκρασία η πυκνότητα ενός αερίου είναι ανάλογη με την πίεσή του.

4 Έφαρμογή. Σε κανονική πίεση μια μάζα 44 g διοξειδίου του άνθρακος κατέχει ένα όγκο 22,4 ℓ

Η πυκνότητα του αερίου αυτού θα είναι :

$$\frac{44 \text{ g}}{22,4 \text{ ℓ}} = 1,96 \text{ g/ℓ}$$

Σε πίεση 10 atm και με την ίδια θερμοκρασία η ίδια μάζα αερίου (44 g) κατέχει ένα όγκο :

$$\frac{22,4 \text{ ℓ}}{10} = 2,24 \text{ ℓ}$$

και η πυκνότητα του διοξειδίου του άνθρακα θα είναι τώρα :

$$\frac{44 \text{ g}}{2,24 \text{ ℓ}} = 19,6 \text{ g/ℓ}$$

Αν η πίεση ενός αερίου δεκαπλασιασθή, και η πυκνότητά του δεκαπλασιάζεται.

5 Σχετική πυκνότητα.

Έπειδή η σχετική πυκνότητα ενός αερίου ως προς τον αέρα, είναι ο λόγος μιάς μάζας αερίου προς τη μάζα ίσου όγκου αέρα, όταν και τα δυο αέρια βρίσκονται στις ίδιες συνθήκες θερμοκρασίας και πίεσεως, γι' αυτό η σχετική πυκνότητα ενός αερίου δεν εξαρτάται απ' την πίεση.

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

1. Νόμος του Mariotte. Σε σταθερή θερμοκρασία το γινόμενο του όγκου μιάς μάζας αερίου επί την πίεσή του είναι αριθμός σταθερός

$$PV = P'V'$$

2. Σε σταθερή θερμοκρασία ο όγκος μιάς μάζας είναι αντίστροφα ανάλογος της πίεσής του.

Σε σταθερή θερμοκρασία η πυκνότητα ενός αερίου είναι ανάλογη της πίεσής του και αντίστροφα ανάλογη του όγκου του.

ΑΣΚΗΣΕΙΣ

Σειρά 8: Πίεσεις ασκούμενες από τα αέρια

Σημείωση : Σε όλα τα προβλήματα θα παίρνουμε :
ειδικό βάρος υδραργύρου 13,6 p/cm³.

1. Ατμοσφαιρική πίεση.

1. Να υπολογιστούν σε p/cm² και σε millibars ατμοσφαιρικές πιέσεις που μετρήθηκαν με στήλη υδραργύρου ύψους 68 cm, 72,2 cm, 752 mm.

2. Στην κορυφή ενός βουνού βρισκόμαστε ατμοσφαι-

ρική πίεση 478 mm υδραργύρου. Ποιά είναι η τιμή αυτής της πίεσεως σε μιλιμπάρ και σε ατμόσφαιρες ;

3. Σε ποιές μεταβολές ύψους της υδραργυρικής στήλης αντιστοιχούν οι πιέσεις : 538 p/cm² ; 1 Kp/cm² ; 1.028 μιλιμπάρ ; 0,730 atm ;

4. 1 Kp Ισοδυναμεί στο Παρίσι με 9,81 N, που είναι μονάδα δυνάμεως. Το 1 N κατά τετραγωνικό μέτρο είναι μονάδα πίεσεως (N/m²). Η πίεση δηλ. που

άσκειται από μια δύναμη 1 N που ενεργεί κάθετα σε μια επιφάνεια 1 m² και είναι ομοιόμορφα διαμοιρασμένη πάνω σε αυτή.

Νά υπολογισθεί σε N/m² ατμοσφαιρική πίεση 76 cm υδραργύρου.

5. Ο δίσκος ενός άγγιστρου-βεντούζας 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 m² περίπου.

Αν η ατμοσφαιρική πίεση είναι 76 cmHg, πόση είναι η ένταση της πιεστικής δυνάμεως που άσκειται από τον αέρα πάνω σε όλη την επιφάνεια του δέρματος του ανθρώπου;

Νά υπολογισθεί αυτή η δύναμη σε Kp και σε N.

7. Στο πείραμα της κυστορραγίας χρησιμοποιούμε κύλινδρο με διάμετρο 10 cm.

Αν η πίεση στο εσωτερικό του κυλίνδρου, όταν σπάσει η μεμβράνη, είναι 5 cmHg, νά βρεθεί η πιεστική δύναμη που άσκήθηκε πάνω στη μεμβράνη. (Ατμ. πίεση 76 cmHg).

8. Τον XVII αιώνα ο δήμαρχος του Μαγδεβούργου Οίτο de Quericke έκανε το εξής πείραμα. Κατασκεύασε δύο ήμισφαίρια διαμέτρου 80 cm τα οποία έφάρμαζαν αεροστεγώς το ένα με το άλλο. Από τη σφαίρα αυτή άφαιρεσε τον αέρα και κατόρθωσε να πετύχει ένα τέτοιο κενό, ώστε για να άποχωριστούν τα δύο ήμισφαίρια χρειάστηκαν 8 άλογα (ανά 4 στις δύο αντίθετες διευθύνσεις).

Αποδεικνύεται ότι η πιεστική δύναμη που εφαρμόζεται σε κάθε ήμισφαίριο 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 υπολογισθεί η ένταση κάθε μιας από τις πιεστικές δυνάμεις που αντιδρούν στον άποχωρισμό των δύο ήμισφαιρίων. (Ατμοσφαιρική πίεση 75 cmHg).

9. Στο σχήμα 1 βλέπουμε την τομή μιας αναρροφητικής άντλης. Όταν σώρουμε προς τα πάνω το έμβολο στο χώρο Α της άντλης, σχηματίζεται κενό, όπότε το νερό ανεβαίνει και τον γεμίζει.

α) Ώς ποιο μέγιστο ύψος μπορεί μιά τέτοια άντλία να ανεβάσει νερό άνα πηγάδι, όταν η ατμοσφαιρική πίεση είναι 76 cmHg;

β) Ώς ποιο μέγιστο ύψος θα άνεβαζε θαλασσινό νερό, αν το ειδικό βάρος του είναι 1,033 p/cm³;

10. Ο κύλινδρος μιάς άτμομηχανής συγκοινωνεί άπό τη μιά μεριά με το λέβητα, άπου η πίεση του άτμου είναι 12Kp/cm², και άπό την άλλη με τόν έξωτερικό άέρα, άπου η πίεση είναι 1 Kp/cm². τó έμβολο έχει διάμετρο 40 cm².

Νά υπολογισθεί η δύναμη που εφαρμόζεται πάνω του.

11. Έκτελούμε τó πείραμα τού Τορικέλλι με διάφορα ύγρα, όταν η ατμοσφαιρική πίεση είναι 76 cmHg. Σε πόσο ύψος άπό τη στάθμη τού ύγρου τής λεκάνης θά βρίσκεται η στάθμη τού ύγρου μέσα στο σωλήνα στο καθένα άπό τά παρακάτω ύγρα :

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. Τό βαρόμετρο.

12. Ένα βαρόμετρο δείχνει στη βάση τού πύργου τού Eiffel 756 mmHg. Τι θά έδειχνε τήν ίδια στιγμή τó ίδιο βαρόμετρο στην κορυφή τού πύργου; (ύψος 300 m). Μέσο βάρος ένος λίτρου άέρα : 1,25 p.

13. Παρατηρούμε ότι η ατμοσφαιρική πίεση που δείχνει ένα βαρόμετρο πέφτει 2 cm όταν τó μεταφέρουμε άπό τούς πρόποδες ένος λόφου στην κορυφή.

Πόση είναι η διαφορά ύψους άνάμεσα στους πρόποδες και στην κορυφή αυτού τού λόφου; Μέσο βάρος ένος λίτρου άέρα : 1,25 p.

14. Σε ένα μετεωρολογικό σταθμό σημειώθηκαν οι παρακάτω τιμές τής ατμοσφαιρικής πίεσης 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 κατασκευασθεί η καμπύλη τών μεταβολών τής ατμοσφαιρικής πίεσης σε συνάρτηση με τó χρόνο.

Παίρουμε στόν οριζόντιο άξονα OX, 1 cm γιά δύο ώρες (2 h) και άρχη τó 0. Στόν κατακόρυφο άξονα OY, 1 cm γιά 2 mm. Άρχη πίεσης : 745 mmHg.

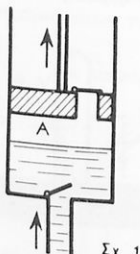
15. Τό αύτογραφικό βαρόμετρο ένος αεροστάτου - βολίδας έγραψε τς παρακάτω πιέσεις σε mmHg.

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 κατασκευασθεί η καμπύλη τών μεταβολών τής ατμοσφαιρικής πίεσης σε συνάρτηση με τó ύψος. Παίρουμε στόν οριζόντιο άξονα OX, 1 cm γιά 2.000 m και στόν κατακόρυφο άξονα OY, 1 cm γιά 10 cmHg και άρχη τó 0. (Οι άριθμοί στρογγυλεύονται γιά τά ύψη τής υδραργυρικής στήλης).

16. α) Πόση είναι η ύψομετρική διαφορά δυό σημειών γιά τά έποια παρατηρούμε μιά μεταβολή 3,5 cm τού βαρομετρικού ύψους σε σωλήνα Τορικέλλι με υδράργγρο;

β) Ποιά θά ήταν η μεταβολή τού ύψους τής στήλης στις ίδιες συνθήκες σε ένα σωλήνα Τορικέλλι με γλυκερίνη; (Μέσο βάρος ένος λίτρου άέρα : 1,1 p· ειδικό βάρος υδραργύρου 13,6 p/cm³, γλυκερίνης 1,26 p/cm³).



Σχ. 1

III. Πίεσεις άσκούμενες από τὰ ἀέρια.

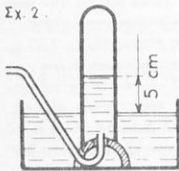
Τὸ μανόμετρο.

17. Τὸ ὀξυγόνο μεταφέρεται μέσα σὲ χαλύβδινης φιάλες, ὅπου βρίσκεται μὲ πίεση (ἀρχική) 200 ὡς 250 Kp/cm^2 . Νὰ ὑπολογιστοῦν οἱ πίεσεις αὐτὲς σὲ ἀτμόσφαιρες.

18. Μέσα στοὺς ἠλεκτρονικούς σωλήνες ἡ πίεση τοῦ ἀερίου εἶναι τῆς τάξεως ἐνὸς δεκάκις δισεκατομμυριοστού τῆς ἀτμοσφαιρας. Νὰ ὑπολογιστῇ ἡ πίεση αὐτὴ σὲ mmHg.

19. Περιορίζομε ὕδρογόνο μέσα σὲ δοκιμαστικό σωλήνα ἀναστραμμένο πάνω σὲ μιά λεκάνη μὲ νερό.

Σχ. 2.



α) Ἡ στάθμη τοῦ νεροῦ μέσα στοῦ σωλήνα φθάνει 5 cm πάνω ἀπὸ τῆς στάθμης τοῦ νεροῦ μέσα στὴ λεκάνη. Πόση εἶναι ἡ πίεση τοῦ ὑδρογόνου, ἂν ἡ ἀτμοσφαιρική πίεση εἶναι ἡ κανονική.

β) Πόση θὰ εἶναι ἡ πίεση τοῦ ὑδρογόνου, ἂν ἡ στάθμη τοῦ νεροῦ μέσα στοῦ σωλήνα εἶναι 2,5 cm κάτω ἀπὸ τῆς στάθμης τοῦ νεροῦ στὴ λεκάνη;

20. Ἄνοικτο ὑδραργυρικό μανόμετρο προσαρμόζεται σὲ μιά γυάλινη σφαιρική φιάλη. Ἡ στάθμη τοῦ ὑδραργύρου στὸν κλάδο πού συγκοινωνεῖ μὲ τὴ φιάλη βρίσκεται 72 mm ψηλότερα ἀπὸ τῆς στάθμης του στὸν ἄλλο κλάδο.

Πόση εἶναι σὲ mmHg ἢ σὲ p/cm^2 ἡ πίεση τοῦ ἀερίου μέσα στὴ φιάλη, ἂν ἡ ἀτμοσφαιρική πίεση εἶναι 76 cmHg;

21. Ἄνοικτο μανόμετρο μὲ νερό προσαρμόζεται στὸν ἀγωγὸ τοῦ φωταερίου τῆς πόλεως. Παρατηροῦμε μιά διαφορά στάθμης 75 mm καὶ ἡ χαμηλότερη εἶναι ἐκεῖνη πού συγκοινωνεῖ μὲ τὸν ἀγωγό.

Νὰ ὑπολογιστῇ:

α) Σὲ p/cm^2 ἡ διαφορά ἀνάμεσα στὴν πίεση τοῦ φωταερίου καὶ τὴν ἀτμοσφαιρική πίεση πού εἶναι 76 cmHg.

β) Ἡ πραγματική πίεση τοῦ ἀερίου σὲ p/cm^2 καὶ σὲ cmHg.

γ) Ἡ διαφορά στάθμης πού θὰ εἴχαμε μὲ ἕνα ἀνοικτὸ ὑδραργυρικό μανόμετρο.

22. Ἐνα ἀνοικτὸ μανόμετρο ἀποτελεῖται ἀπὸ δύο κλάδους 50 cm. Πόση μεγίστη πίεση πάνω ἢ κάτω ἀπὸ τὴν ἀτμοσφαιρική μπορούμε νὰ μετρήσωμε, ἂν τὸ μανόμετρο περιέχῃ: α) νερό; β) ὑδράργγρο;

IV. Ἀρχὴ τοῦ Ἀρχιμήδη.

23. Ἐνα μπαλόνι φουσκωμένο μὲ ὕδρογόνο ἔχει ὄγκο 7,5 ℓ . Τὸ περιβλήμα του ζυγίζει 6 g καὶ εἶναι δεμένο μὲ ἕνα νῆμα πού τὸ κάθε μέτρο του ζυγίζει 0,1 g. Πόσο μήκος ἔχει τὸ νῆμα ὅταν τὸ μπαλόνι ἰσορροπῇ στὸν ἀέρα; (Εἰδικὸ βάρος ἀέρα: 1,24 p/ℓ , ὕδρογόνου 0,1 p/ℓ).

24. Ἐνα σφαιρικό ἀερόστατο, πού ἔχει ὄγκο 1 000 m^3 καὶ ζυγίζει μὲ τὰ ἐξαρτήματά του 600 Kp, μπορεῖ νὰ μεταφέρῃ 2 ἄτομα βάρους 140 Kp. Πόσο

ἔρμα πρέπει νὰ προσθέσωμε στὸ ἀερόστατο γιὰ νὰ ξεκινήσῃ μὲ μιά ἀνυψωτική δύναμη 10 Kp:

α) Ἐν εἶναι φουσκωμένο μὲ ὕδρογόνο; (Εἰδικὸ βάρος 0,09 p/ℓ).

β) Ἐν εἶναι φουσκωμένο μὲ ἥλιο; (Εἰδικὸ βάρος 0,18 p/ℓ).

γ) Ἐν εἶναι φουσκωμένο μὲ φωταέριο; (Εἰδικὸ βάρος 0,5 p/ℓ).

Εἰδικὸ βάρος ἀέρα: 1,3 p/ℓ .

25. α) Ἐνα ἀερόστατο 1.800 m^3 ζυγίζει 1.600 Kp καὶ ἀνυψώνεται στὴν ἀρχὴ μὲ δύναμη 15 Kp. Πόσο εἶναι τὸ ἔρμα του ἂν τὸ εἰδικὸ βάρος τοῦ ἀέρα εἶναι 1,23 p/ℓ .

β) Ἐν τὸ ἀερόστατο ἰσορροπῇ στὸ ὕψος, ὅπου τὸ εἰδικὸ βάρος τοῦ ἀέρα εἶναι 1,07 p/ℓ , πόσο ἔρμα θὰ ἔχῃ πεταχτῇ;

V. Νόμος τοῦ Mariotte.

26. Χρησιμοποιοῦμε στὰ ἐργαστήρια μεταλλικά δοχεῖα πού περιέχουν 20 ℓ ὕδρογόνο μὲ πίεση 15 atm . Πόσες φιάλες τοῦ 1 ℓ μπορούμε νὰ γεμίσωμε, σὲ κανονική πίεση, μὲ μιά τέτοια φιάλη ὕδρογόνου;

27. Γιὰ τὰ γεμίσιμα ἕνα ἀερόστατο, χρειάζεται μιά φιάλη μὲ 20 ℓ ὕδρογόνο σὲ πίεση 50 Kp/cm^2 .

α) Πόσο ὄγκο ἔχει τὸ ἀερόστατο, ὅταν φουσκωθῇ στὴν κανονική ἀτμοσφαιρική πίεση;

β) Στὶς συνθήκες πού γίνονται τὸ γέμισμα τοῦ ἀεροστάτου, 22,4 ℓ ὕδρογόνο ζυγίζουν 2 p καὶ 22,4 ℓ ἀέρα 29 p.

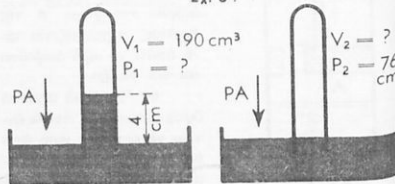
Πόσο βάρος ἔχει 1 ℓ ὕδρογόνο μέσα στὴ φιάλη, πρὶν αὐτὴ ἀνοιχτῇ;

Ποιά εἶναι ἡ σχετική του πυκνότητα;

28. Ἐν σὲ πίεση 76 cmHg καὶ 0° C, 1 ℓ ἀέρα ζυγίζει 1,3 p, πόσο ὄγκο πιάνουν 25 g ἀέρα 0° C σὲ πίεση 85 cmHg;

29. Ἐνας βαθμολογημένος σωλήνας ἀναστραμμένος, ὅπως φαίνεται στὸ σχῆμα 3, πάνω σὲ μιά λεκάνη μὲ ὑδράργγρο, περιέχει ἀέριο ὄγκου $V_1 = 190 \text{ cm}^3$. Ἡ στάθμη τοῦ ὑδραργύρου στὸ σωλήνα εἶναι 4 cm ψηλότερα ἀπὸ τῆς στάθμης του στὴ λεκάνη.

Σχ. 3.



α) Πόση εἶναι ἡ πίεση P τοῦ ἀερίου σὲ cmHg;

β) Πόσος ἀέρας ἔταν στὴν ἴδια θερμοκρασία ὁ ὄγκος V_2 τῆς ἴδιας μάζας τοῦ ἀερίου σὲ ἀτμοσφαιρική πίεση $P_2 = 76 \text{ cmHg}$;

30. α) Βάζομε λίγο ἀέρα στὸ βαρομετρικὸ θάλαμο ἕνός σωλήνα Τορικέλλι, ὅποτε ὁ ὑδράργγρος κατεβαίνει καὶ ἰσορροπῇ σὲ ὕψος 751 mm καὶ τότε τὸ ὕψος τοῦ βαρομετρικοῦ θαλάμου εἶναι 15 cm. Πόσο

είναι ή πίεση του αέρα μέσα στο θάλαμο; (Ατμοσφαιρική πίεση 756 cmHg).

β) Βυθίζουμε το σωλήνα, ώστε το ύψος του υδραργύρου να γίνει 731 mm. Πόσο θα είναι τότε το ύψος του βαρομετρικού θαλάμου;

31. Ένα κλειστό μανόμετρο σχήματος U, με δύο σους κλάδους Α και Β της ίδιας τομής, περιέχει υδράργυρο.

Όταν ο κλάδος Β είναι ανοικτός στην ατμόσφαιρα ($H = 76 \text{ cmHg}$), ο υδράργυρος βρίσκεται και στους δύο 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 ή πίεση του αερίου του δοχείου;

35° ΜΑΘΗΜΑ : Θερμοκρασία.

ΤΟ ΥΔΡΑΡΓΥΡΙΚΟ ΘΕΡΜΟΜΕΤΡΟ

1 Παρατήρηση.

Τα δύο αυτά θερμόμετρα μοιάζουν με εκείνα που χρησιμοποιούμε στην καθημερινή μας ζωή και έχουν:

μιά βαθμολογία
στην πλάκα $-10^{\circ} 50$

στο γυαλί $-10^{\circ} 110$

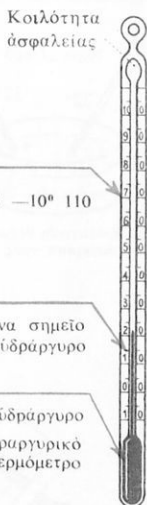
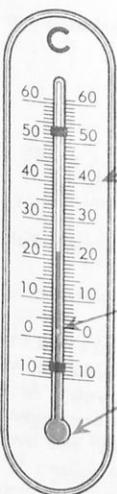
Οί γραμμές της βαθμολογίας διαιρούν το βαθμολογημένο τμήμα σε ίδια μέρη

Ένας σωλήνας πολύ λεπτός (τριχοειδής)
γεμάτο ως ένα σημείο με οινόπνευμα (1)

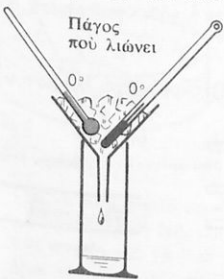
γεμάτο ως ένα σημείο με υδράργυρο

Ένα δοχείο
γεμάτο οινόπνευμα
θερμόμετρο
δοματίου

Ένα δοχείο
γεμάτο υδράργυρο
Υδραργυρικό
θερμόμετρο



Αντιστοιχία των υποδιαιρέσεων 0° και 100° του υδραργυρικού θερμομέτρου και των υποδιαιρέσεων του οινόπνευματικού.

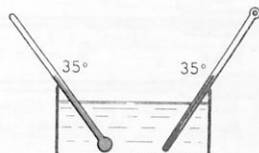


Μέσα στον πάγο που λιώνει ή στάθμη του υδραργύρου και του οινόπνευματος σταθεροποιούνται στην υποδιείρεση 0° .



Ατμός νερού που βράζει

Μέσα στους ατμούς του νερού που βράζει ή στάθμη του υδραργύρου σταθεροποιείται στην υποδιείρεση 100° .



Μέσα στο χλιαρό νερό ή στάθμη του υδραργύρου και του οινόπνευματος σταθεροποιούνται στην ίδια υποδιείρεση: 35° π.χ.

1. Σε πολλά θερμόμετρα το δοχείο περιέχει πετρέλαιο, τολουόλιο ή ακόμα και κρέζολτο (στο θερμόμετρο μεγίστου και ελαχίστου).

Συμπέρασμα: Οι υποδιαίρεσεις 0° και 100° του υδραργυρικού θερμομέτρου αντιστοιχούν στα σημεία όπου γθάνει ή στάθμη του υδραργύρου, όταν το θερμοόμετρο βρρίσκεται αντίστοιχα μέσα σε πάγο που λιώνει και στους ατμούς του νερού που βράζει.

Κάθε υποδιαίρεση τής βαθμολογίσεως του υδραργυρικού θερμομέτρου είναι τὸ ἑκατοστὸ τής ἀποστάσεως πὸν χωρίζει τὸ 0° ἀπὸ τὸ 100° .

Γι' αὐτὸ τὸ λόγο ἡ βαθμολόγησις αὐτὴ λέγεται ἑκατοναβάθμια ἢ κλίμακα ἑκατοναβάθμια⁽¹⁾ και ἐπεκτείνεται πάνω ἀπ' τοὺς 100° και κάτω ἀπ' τοὺς 0° .

"Όταν τὸ υδραργυρικό θερμοόμετρο ἢ τὸ οἰνοπνευματικό ἢ κι ὁποιο ἄλλο ἑκατοναβάθμιο θερμοόμετρο βρρίσκονται τὸ ἓνα κοντὰ στ' ἄλλο, ἢ στάθμη του ὑγροῦ σ' ὄλους τοὺς σωλῆνες θά φθάνη στὴν ἴδια υποδιαίρεση.



Βαθμολόγησις θερμομέτρου σὲ σύγκριση πρὸς ἄλλο.



● "Όταν ἡ στάθμη του ὑγροῦ σὲ ἓνα θερμοόμετρο σταματᾷ στὶς υποδιαίρεσεις :

7 κάτω ἀπὸ τὸ 0, 0, 25 κτλ.,

γράφουμε ὅτι τὸ θερμοόμετρο δείχνει

-7°C 0°C 25°C

και διαβάζουμε

μείον 7 βαθμοὶ 0 βαθμοὶ 25 βαθμοὶ
Κελσίου Κελσίου Κελσίου

2 "Άλλα θερμομετρικά ὄργανα συγκριτικὰ βαθμολογημένα.

Βαθμολόγησις (συγκριτικὴ) του οἰνοπνευματικού θερμομέτρου.

● Τοποθετοῦμε μέσα σὲ χλιαρὸ νερὸ τὸ ἓνα κοντὰ στὸ ἄλλο ἓνα βαθμολογημένο υδραργυρικό θερμοόμετρο και ἓνα οἰνοπνευματικό, πὸν δὲν ἔχει βαθμολογηθῆ. "Αν ἡ στάθμη του υδραργύρου σταματᾷ στὴν υποδιαίρεση 32° , σημειώνουμε και στὸ οἰνοπνευματικό ἐκεῖ πὸν σταματᾷ ἡ στάθμη του οἰνοπνεύματος τὴν υποδιαίρεση 32° .

● Τοποθετοῦμε ὕστερα τὸ οἰνοπνευματικό θερμοόμετρο μέσα σὲ πάγο πὸν λιώνει κι ἐκεῖ πὸν θά σταματᾷ σὲ

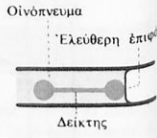
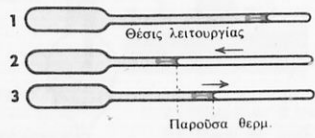
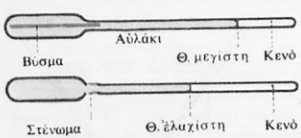
ἡ στάθμη του οἰνοπνεύματος σημειώνουμε τὴν υποδιαίρεση 0° .

"Αν διαίρεσωμε τὸ διάστημα ἀπὸ 0° ὡς 32° σὲ 32 ἴσα μέρη, τότε ἡ κάθε υποδιαίρεση θά ἀντιστοιχῆ σὲ ἓνα βαθμὸ ἑκατοναβάθμου ἢ Κελσίου.

"Άλλα θερμοόμετρα σὲ χρῆση.

α) Θερμοόμετρο μεγίστου (Ιατρικὸ θερμοόμετρο)

β) Θερμοόμετρο ἐλαχίστου.



"Ένα στένωμα ἢ ἓνα βύσμα ἐμποδίζει τὸν υδράργγρο νὰ κατεβῆ, ὅταν ψύχεται.

"Ἡ ἐλεύθερη ἐπιφάνεια του ὑγροῦ παρασύρει τὸ δείκτη, ὅταν τὸ ὑγρὸ ψύχεται.

1. Λέγεται ἐπίσης και κλίμακα Κελσίου, ἀπὸ τὸ ὄνομα του Σουηδοῦ Φυσικοῦ ὁ ὁποῖος τὸ 1742 κατασκεύασε τὸ πρῶτο υδραργυρικό θερμοόμετρο.

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

1. Το υδραργυρικό θερμοόμετρο είναι ένα δοχείο προσαρμοσμένο σ'έναν τριχοειδή σωλήνα. Το δοχείο αυτό περιέχει υδράργυρο και το στέλεχος είναι βαθμολογημένο.

2. Το σημείο 0 είναι το σημείο όπου σταματά η στάθμη του υδραργύρου, όταν βάλωμε το θερμοόμετρο μέσα σε πάγο που λιώνει.

3. Το σημείο 100 είναι εκείνο όπου σταματά η στάθμη του υδραργύρου, όταν βάλωμε το θερμοόμετρο στους ατμούς του νερού που βράζει σε κανονική ατμοσφαιρική πίεση 76 cmHg.

4. Το διάστημα 0 - 100° αποτελεί την εκατονταβαθμία κλίμακα ή κλίμακα Κελσίου του υδραργυρικού θερμοόμετρου.

5. Υπάρχουν κι άλλα θερμοόμετρα με ύγρά, βαθμολογημένα σε σύγκριση με το υδραργυρικό θερμοόμετρο.

Το υδραργυρικό θερμοόμετρο είναι εκείνο που μās 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 μās δίνει το αίσθητήριο της άφης και μās κάνει να λέμε:*

-ότι ένα σώμα είναι θερμό ή ότι η θερμοκρασία του είναι ύψηλή, ή

-ότι ένα σώμα είναι ψυχρό ή ότι η θερμοκρασία του είναι χαμηλή.

Με την αίσθηση αυτή μπορούμε ακόμα να είπούμε:

$$\left. \begin{array}{l} \text{περισσότερο θερμό} \\ \text{έξισου θερμό} \\ \text{περισσότερο ψυχρό} \end{array} \right\} \text{ από ένα άλλο}$$

ή

$$\left. \begin{array}{l} \text{ύψηλότερη} \\ \text{έξισου ύψηλή} \\ \text{λιγότερο ύψηλή} \end{array} \right\} \text{ απ' τή θερμοκρασία ενός άλλου σώματος.}$$

β) *Η αίσθηση την οποία έχουμε απ' την άφη δεν είναι ακριβής.*

Τί σημαίνει ακριβώς ή έκφραση: νερό ζεστό, πολύ ζεστό, χλιαρό κτλ.;

γ) *Η αίσθηση που μās δίνει ή άφη δεν είναι αξιόπιστη.*



Σκ. 1.

A: Νερό που δεν έχει θερμανθῆ

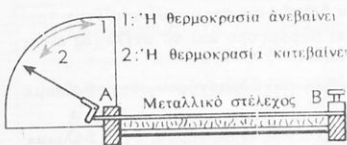
B: Νερό θερμό

Γ: Νερό που έχει θερμανθῆ περισσότερο χρόνο από το Β.

• Τα τρία δοχεία περιέχουν νερό στην ίδια ποσότητα. Βυθίζουμε το δεξί μας χέρι στο δοχείο Α και το άριστερο στο δοχείο Γ 1 ή 2 min και αμέσως ύστερα και τὰ δυο μαζί στο δοχείο Β. Θα παρατηρήσωμε τότε ότι το δεξί μας χέρι μās δίνει την αίσθηση του θερμού, ενώ το άριστερο του ψυχρού.

• "Αν πάρωμε απ' το ψυγείο μιὰ φιάλη τυλιγμένη με χαρτί, μās φαίνεται ότι ή φιάλη είναι πιο κρύα από το χαρτί.

• "Αν κρατήσωμε στο ένα μας χέρι ένα μετάλλιο χάρακα και στο άλλο έναν ξύλινο, ο μετάλλιος χάρακας θα μās φανῆ πιο κρύος απ' τον ξύλινο, αν και τους πήραμε απ' το ίδιο μέρος, π.χ. από ένα τραπέζι.



Συμπέρασμα. *Η αίσθηση της άψης δέν άρκεί για νά έκτιμήσωμε τή θερμοκρασία, γιατί δέν είναι άκριβής ούτε καί άξιόπιστη.*

2 Πειράματα διαστολής (ποιοτικά).

● Τό όργανο πού βλέπομε στό σχήμα 2 είναι ένα πυρόμετρο μέ πίνακα. Τό μεταλλικό στέλεχος AB είναι στερεωμένο μέ μία βίδα άπό τό ένα άκρο Β καί έλεύθερο νά γλιστρά άπ' τό άλλο άκρο Α. Τό άκρο αυτό Α έρχεται σέ έπαφή μέ τό μικρό βραχιόνια ενός γωνιακού μοχλού, του όποίου ό μεγάλος βραχιόνιος καταλήγει σέ μία ένδεικτική βελόνα.

● Άν θερμάνωμε μέ φλόγα οίνοπνεύματος τό στέλεχος, ή θερμοκρασία του ανεβαίνει καί τό μήκος του μεγαλώνει, παθαίνει διαστολή.

Η διαστολή αυτή φαίνεται άπό τή μετατόπιση τής βελόνας.

Όταν παύσωμε νά θερμαίνωμε τό στέλεχος, ή θερμοκρασία του κατεβαίνει καί τό στέλεχος ξαναπαίρνει σιγά σιγά τό άρχικό του μήκος, παθαίνει συστολή.

Άν θερμάνωμε τό νερό μιάς σφαιρικής φιάλης (σχ. 3), ή θερμοκρασία του ανεβαίνει καί ό όγκος του μεγαλώνει, παθαίνει διαστολή.

Άν σταματήσωμε τή θέρμανση, τό νερό ξαναπαίρνει σιγά σιγά τόν άρχικό του όγκο, παθαίνει συστολή.

Παρατηρούμε ότι στην άρχή του πειράματος ή στάθμη του χρωματισμένου νερού πέφτει άπότομα ώς τό σημείο Β καί ύστερα ανεβαίνει κανονικά στό Γ.

Πρώτα διαστέλλεται τό γυάλινο δοχείο καί, έπειδή μεγαλώνει ό όγκος του, ή στάθμη του νερού κατεβαίνει. Ύστερα άρχίζει νά διαστέλλεται καί τό νερό, αλλά πολύ περισσότερο άπό τό δοχείο.

Τά ύγρά λοιπόν διαστέλλονται πολύ περισσότερο άπ' τά στερεά πού τά περιέχουν.

● Θερμαίνωμε μέ τίς παλάμες μας τόν άέρα μιάς φιάλης (σχ. 4). Τότε ή θερμοκρασία του ανεβαίνει καί ό όγκος του μεγαλώνει, παθαίνει διαστολή.

Η διαστολή φαίνεται άπ' τήν ταχεία μετατόπιση μιάς σταγόνας χρωματισμένου νερού πρós τά δεξιά του σωλήνα.

Άν σταματήσωμε νά θερμαίνωμε τή φιάλη, ό άέρας ξαναπαίρνει τόν άρχικό του όγκο, παθαίνει συστολή.

Αυτό φαίνεται άπ' τή σταγόνα πού ξαναγυρίζει στην άρχική της θέση. Γιατί;

Συμπέρασμα. *Όταν ή θερμοκρασία ενός σώματος ανεβαίνει, τό σώμα διαστέλλεται καί αντίθετα, όταν ή θερμοκρασία κατεβαίνει, τό σώμα συστέλλεται.*

3 Μπορούμε τώρα νά καταλάβωμε πώς λειτουργεί τό θερμόμετρο.

● Όταν ένα θερμόμετρο βρίσκεται π.χ. πάνω σ' ένα τραπέζι, δείχνει έστω 15° C. Άν τό βάλωμε σέ θερμό νερό, παίρνει γρήγορα, λόγω τής κατασκευής του, τή νέα θερμοκρασία. Η

στάθμη του υγρού στο θερμομέτρο 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.

Τα δοκιμάζουμε με το χέρι μας και τα τοποθετούμε στη σειρά αρχίζοντας από το δοχείο με το ψυχρότερο νερό. Ύστερα βάζουμε διαδοχικά το θερμομέτρο στο καθένα δοχείο.

Παρατηρούμε τότε ότι η θερμοκρασία του νερού είναι π.χ.:



Συμπέρασμα. Το θερμομέτρο δείχνει με ακρίβεια και αντικειμενικά τη θερμοκρασία ενός σώματος.

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

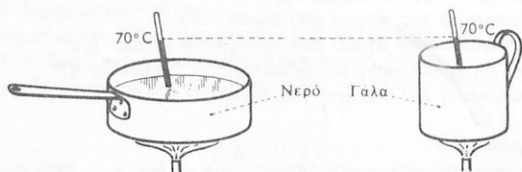
1. Όταν η θερμοκρασία ενός σώματος ανεβαίνει, το σώμα διαστέλλεται και όταν κατεβαίνει, συστέλλεται.

2. Η στάθμη στην οποία φθάνει το θερμομετρικό υγρό, όταν του το συστέλλεται ή διαστέλλεται, μας επιτρέπει να διαβάσουμε πάνω στη βαθμολογημένη κλίμακα τη θερμοκρασία του σώματος, όπου έχουμε βάλει το θερμομέτρο.

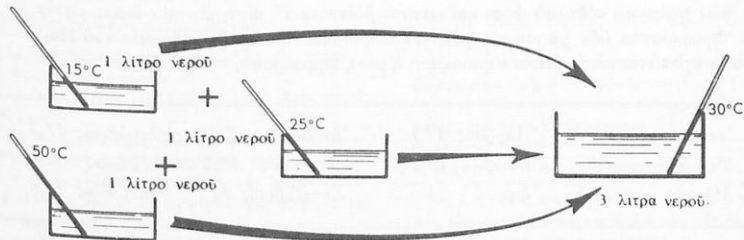
37° ΜΑΘΗΜΑ: Πώς σημειώνονται οι θερμοκρασίες.

ΧΡΗΣΗ ΤΟΥ ΘΕΡΜΟΜΕΤΡΟΥ ΓΙΑ ΤΗ ΣΗΜΕΙΩΣΗ ΜΕΡΙΚΩΝ ΘΕΡΜΟΚΡΑΣΙΩΝ

1. Λέμε ότι μια θερμοκρασία είναι ίση με μια άλλη θερμοκρασία.



2. Δεν μπορούμε όμως να ειπούμε ότι μια θερμοκρασία είναι ίση με το άθροισμα πολλών θερμοκρασιών.



3 λίτρα νερό είναι το άθροισμα ενός λίτρου, και ενός λίτρου και ενός λίτρου νερού.

30° C δεν είναι το άθροισμα 15° C και 50° C και 25°

Συμπέρασμα. Το θερμόμετρο μᾶς δίνει τὴ δυνατότητα νὰ χαρακτηρίσουμε τὴ θερμοκὴ κατά-
σταση ἐνὸς σώματος, δηλαδὴ νὰ τὴν ἐκφράσουμε μὲ ἕνα ὀρισμένο ἀριθμὸ, ποὺ λέγεται θερμο-
κρασία τοῦ σώματος.

Ἡ θερμοκρασία ἐπομένως εἶναι ἕνα μέγεθος ποὺ δὲν μετρεῖται, ἀλλὰ μπορεῖ νὰ ἐκφραστῆ,
ἢ νὰ σημειωθῆ μὲ ἕνα ἀριθμὸ, ὅπως εἶδαμε, μὲ τὸ θερμόμετρο.

Λέμε π.χ. ὅτι ἕνα σῶμα ἔχει θερμοκρασία 15° C καὶ ἕνα ἄλλο 30°, δὲν μποροῦμε ὁμως νὰ εἰ-
πούμε ὅτι τὸ δεύτερο ἔχει διπλάσια θερμοκρασία ἀπὸ τὸ πρῶτο, δηλαδὴ ὅτι εἶναι δυὸ φορές
πιο ζεστό.

3 Ἀνάγνωση μίας θερμοκρασίας.

α) Ὅταν διαβάζουμε μιά θερμοκρασία, τὸ μάτι μας
πρέπει νὰ βρίσκεται στὸ ὀριζόντιο ἐπίπεδο ποὺ καθορίζει
ἡ ἐλεύθερη ἐπιφάνεια τοῦ ὑδραργύρου ἢ τοῦ οἰνοπνεύ-
ματος μέσα στὸ σωλῆνα.

● Ἄν θέλωμε νὰ βροῦμε τὴ θερμοκρασία ἐνὸς ὑγροῦ,
πρέπει νὰ τὸ ἀνακατέψουμε γιὰ νὰ ἐξισώσουμε τὴ θερμο-
κρασία του.

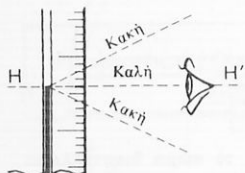
Τὸ δοχεῖο τοῦ θερμομέτρου πρέπει νὰ βυθίζεται ὀλό-
κληρο μέσα στὸ ὑγρὸ

● Ἄν θέλωμε νὰ βροῦμε τὴ θερμοκρασία τοῦ ἀτμο-
σφαιρικοῦ ἀέρα, τοποθετοῦμε τὸ θερμόμετρο στὴ σκιά
καὶ μακριὰ ἀπ' τὸν τοῖχο.

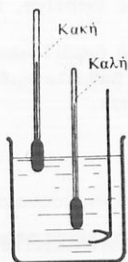
β) Σημειώνουμε μερικὲς θερμοκρασίες:

- μέσα στὴν τάξη
- στὸ ὑπόστεγο στὶς 9 h, 12 h, καὶ 15 h.
- κάτω ἀπ' τὴ μασχάλη (ιατρικὸ θερμόμετρο)
- στὰ ράφια ἐνὸς ψυκτικοῦ θαλάμου κτλ.

Λήψη θερμοκρασίας ὑγροῦ.



Ἀνάγνωση θερμοκρασίας.



4 Μερικὲς χαρακτηριστικὲς θερμοκρασίες.

Θερμοκρασία τοῦ πάγου ποὺ λιώνει : 0° C

Θερμοκρασία τῶν ἀτμῶν τοῦ νεροῦ, ὅταν βράζει: 100°

Κανονικὴ θερμοκρασία τοῦ σώματος τοῦ ἀνθρώπου: 37°

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 ὑπολογίζουμε ἀπὸ 24 θερμο-
κρασίες ποὺ παίρνομε κάθε μιά ὥρα, καὶ κατόπιν βρίσκομε τὴ μέση μηνιαία θερμοκρασία. Ἡ μέση
μηνιαία θερμοκρασία μᾶς χρησιμεύει γιὰ νὰ καθορίσουμε τὴ μέση θερμοκρασία τοῦ ἔτους.

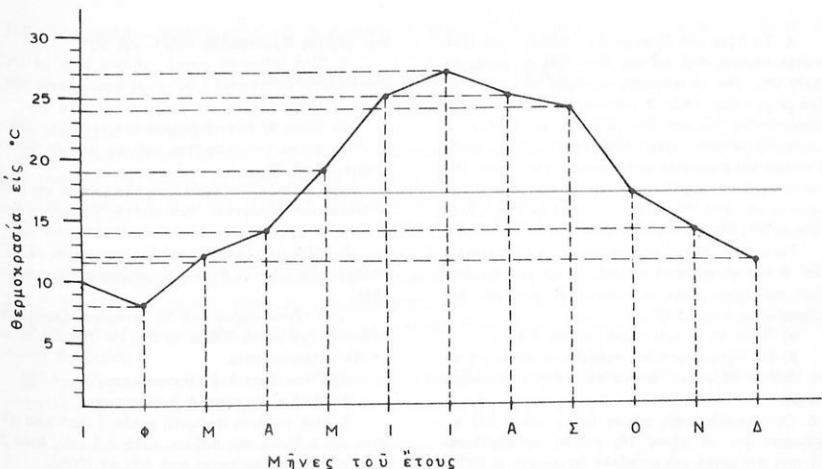
Στὸν παρακάτω πίνακα εἶναι σημειωμένη ἡ μέση θερμοκρασία τῶν 12 μηνῶν τοῦ ἔτους 1965.

Ἰανουάριος	9,6	Ἀπρίλιος	14,1	Ἰούλιος	27,7	Ὀκτώβριος	17,3
Φεβρουάριος	7,8	Μάιος	18,7	Αὐγούστος	25,3	Νοέμβριος	15,4,
Μάρτιος	11,5	Ἰούνιος	25	Σεπτέμβριος	24	Δεκέμβριος	12,6

Ἀπ' τὸν πίνακα ὑπολογίζουμε τὴ μέση θερμοκρασία τοῦ ἔτους.

Γενικὸ σύνολο : 209° C.

Μέση θερμοκρασία τοῦ ἔτους 17,41° C.



Κατασκευάζουμε γραφική παράσταση με τις μέσες μηνιαίες θερμοκρασίες του έτους (στρογγυλεμένες κατά μισό βαθμό) και χαράζουμε μια οριζόντια γραμμή στο ύψος της μέσης θερμοκρασίας του έτους.

ΠΕΡΙΛΗΨΗ 1. Η θερμοκρασία είναι μέγεθος που δεν μπορεί να μετρηθῆ, αλλά μόνο να χαρακτηριστη (να σημειωθῆ).

Τὸ θερμόμετρο μᾶς δίνει τὴ δυνατότητα νὰ σημειώσωμε καὶ ὄχι νὰ μετρήσωμε μιὰ θερμοκρασία.

2. Γιὰ νὰ σημειώσωμε ἀκριβῶς τὴ θερμοκρασία ἑνὸς σώματος, πρέπει νὰ φέρωμε τὸ θερμόμετρο σὲ ὅσο τὸ δυνατό καλύπτερη ἐπαφή μὲ τὸ σῶμα, νὰ ἀποφύγωμε τὰ σφάλματα τῆς ἀναγνώσεως καὶ στὸν προσδιορισμὸ τῆς θερμοκρασίας τοῦ ἀτμοσφαιρικοῦ ἀέρος νὰ τοποθετοῦμε τὸ θερμόμετρο στὴ σκιά.

3. Οἱ μετεωρολογικὲς ὑπηρεσιὲς σημειώνουν τακτικὰ τὴ θερμοκρασία τοῦ ἀτμοσφαιρικοῦ ἀέρος καὶ ὑπολογίζουν τὴ μέση θερμοκρασία τοῦ τόπου.

Ἡ θερμοκρασία εἶναι τὸ κυριότερο στοιχεῖο τοῦ κλίματος ἑνὸς τόπου.

ΑΣΚΗΣΕΙΣ

Σειρά 9: Θερμοκρασία, θερμόμετρο.

I. Τὸ ὑδραργυρικό θερμόμετρο.

1. Οἱ ἐνδείξεις 0° καὶ 100° Κελσίου ἐνὸς ὑδραργυρικοῦ θερμομέτρου ἀπέχουν 24 cm.

α) Πόσο μῆκος σωλήνα σὲ mm ἀντιστοιχεῖ σὲ 1°C;

β) Ἄν ἡ μικρότερη, ἀντιληπτὴ μὲ τὸ μάτι, μετατόπιση τῆς στάθμης τοῦ ὑδραργύρου εἶναι 1/5 mm, πόση εἶναι ἡ μικρότερη μεταβολὴ τῆς θερμοκρασίας σὲ °C ποὺ μποροῦμε νὰ διαπιστώσωμε μ' αὐτὸ τὸ θερμόμετρο;

2. Ἐκτὸς ἀπὸ τὴν κλίμακα Κελσίου εἶναι σὲ χρῆση καὶ ἡ κλίμακα Fahrenheit (Φαρενάιτ). Τὰ σημεῖα 0 καὶ 100 τῆς κλίμακας Κελσίου ἀντιστοιχοῦν στὰ σημεῖα 32 καὶ 212 τῆς κλίμακας Φαρενάιτ.

α) Νὰ ὑπολογισθῆ ἡ τιμὴ τοῦ βαθμοῦ F ἀπὸ τὸ βαθμὸ C.

β) Ὄταν τὸ θερμόμετρο F δείχνῃ 75,2°, ποιά θερμοκρασία δείχνει τὸ θερμόμετρο C;

γ) Ὄταν τὸ θερμόμετρο C δείχνῃ 18°, ποιά θερμοκρασία δείχνει τὸ θερμόμετρο F;

II. Μεταβολὴ διαστάσεων.

3. Σὲ 0° C ἕνα σύρμα ἀπὸ ἀλουμίνιο ἔχει μῆκος 1 m καὶ ἐπιμηκύνεται κατὰ 2,3 mm, ὅταν ὑψώσωμε τὴ θερμοκρασία του στοὺς 100°C.

Πόσο ἐπιμηκύνεται ἕνα σύρμα ἀπὸ τὸ ἴδιο ὕλικό μῆκους 20 m, ὅταν ἡ θερμοκρασία του ὑψωθῆ ἀπὸ 0°C σὲ 75°C;

4. Τό ύψος τοῦ Πύργου τοῦ Eiffel, πού εἶναι κατασκευασμένος ἀπὸ σίδηρο, εἶναι 300 m σὲ θερμοκρασία 0°C. Νά ὑπολογισθῆ τὸ ὕψος του σὲ 30°C. (Ἐνα μέτρο σίδηρο ἐπιμηκύνεται κατὰ 0,612 mm, ὅταν ἡ θερμοκρασία του ἀπὸ 0°C ὑψώνεται κατὰ 1°C).

5. Τὸ μέταλλο invar εἶναι κράμα ἀπὸ χάλυβα καὶ νικέλιο καὶ διαστελλεται ἐλάχιστα. Ἐνα μέτρο ἀπὸ αὐτὸ τὸ κράμα ἐπιμηκύνεται κατὰ 0,1 mm, ὅταν ἡ θερμοκρασία του ἀπὸ 0°C γίνεται 100°C, ἐνῶ 1 m χάλκινο σύρμα στὶς ἴδιες συνθήκες ἐπιμηκύνεται κατὰ 1,6 mm.

Τεντώνομε συγχρόνως ἀνάμεσα σὲ δύο σημεῖα Α καὶ Β ἕνα σύρμα ἀπὸ μέταλλο invar καὶ ἕνα ἀπὸ χάλκο, πού ἔχουν μήκος τὸ καθένα 0,60 m σὲ 0°C καὶ τὰ θερμαίνομε στὸν 500°C.

α) Πόσο μήκος ἔχει τώρα τὸ κάθε σύρμα;

β) Νά σχηματισθῆ ἕνα σχέδιο πού νά δείχνη τὴ θέση καθενὸς σύρματος, ἀν τὰ σημεῖα Α καὶ Β εἶναι σταθερά.

6. Οἱ σιδηροδρομικὲς ράγιες ἔχουν μήκος 800 m. Δεχόμεστε ὅτι τὸ μήκος τῆς ράγιας μεταβάλλεται 1,05 mm στὸ μέτρο γιὰ μεταβολὴ θερμοκρασίας 100°C καὶ ὅτι οἱ ἀκραῖες θερμοκρασίες πού σημειώνονται στὶς ράγιες εἶναι -20°C καὶ 60°C.

α) Πόση εἶναι ἡ μεταβολὴ τοῦ μήκους μιᾶς ράγιας 800 m ἀνάμεσα σ' αὐτὲς τὶς θερμοκρασίες;

β) Γιὰ νὰ ἐμποδισθῆ αὐτὴ ἡ διαστολὴ, ἡ ράγια συμπίεζεται μὲ πολὺ μεγάλη δύναμη καὶ οἱ μηχανικοὶ δέχονται ὅτι μόνο τὰ 70 m ἀπὸ τὸ κάθε ἄκρο τῆς ράγιας διαστελλοῦνται. Πόση θὰ εἶναι σ' αὐτὴ τὴν περίπτωση ἡ μεταβολὴ τοῦ μήκους τῆς ράγιας γιὰ τὶς

ἴδιες ἀκραῖες θερμοκρασίες -20°C καὶ 60°C.

7. Ἐνα σιδερένιο σύρμα, μήκους 5 m σὲ 0°C, διαστελλεται καὶ γίνεται 5,003 m σὲ θερμοκρασία 50°C.

α) Πόση εἶναι ἡ μεταβολὴ τοῦ μήκους του;

β) Πόση θὰ ἦταν ἡ ἐπιμήκυνση 1m (μετρημένο σὲ 0°C) αὐτοῦ τοῦ σύρματος γιὰ μιὰ ὑψωση θερμοκρασίας κατὰ 1°C.

Αὐτὴ ἡ ἐπιμήκυνση κατὰ μονάδα μήκους καὶ βαθμὸ θερμοκρασίας λέγεται συντελεστὴς γραμμικῆς διαστολῆς τοῦ σιδήρου.

8. Ἐνα μέτρο χάλκινο σύρμα, μετρημένο σὲ 0°C ἐπιμηκύνεται 1,6 mm, ὅταν ἡ θερμοκρασία του γίνεται 100°C.

Ἐνα τέτοιο σύρμα γιὰ τὴ μεταφορὰ ἠλεκτρικοῦ ρεύματος ἔχει μήκος 200 m σὲ 0°C καὶ 200,128 m σὲ μιὰ ἄλλη θερμοκρασία.

α) Πόση εἶναι ἡ ἐπιμήκυνσή του;

β) Ποιὰ εἶναι αὐτὴ ἡ θερμοκρασία;

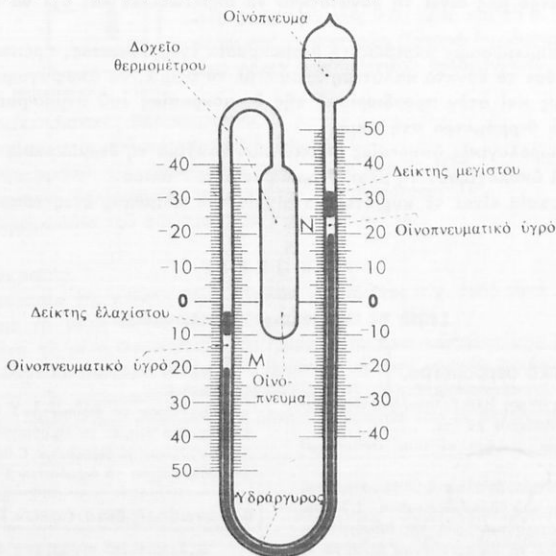
9. Μιὰ γυάλινη σφαιρική φιάλη 1 dm³ διατέλλεται καὶ ὁ ὄγκος τῆς αὐξάνει κατὰ 2,7 cm³, ὅταν ἡ θερμοκρασία τῆς ὑψώνεται ἀπὸ 0°C σὲ 100°C.

α) Πόσος εἶναι ὁ ὄγκος μιᾶς φιάλης 0,500 dm³, ὅταν ἡ θερμοκρασία τῆς γίνη 60°C;

β) Ἡ φιάλη (ὄγκου 0,500 dm³) εἶναι γεμάτη μὲ γλυκερίνη, τῆς ὁποίας ὁ ὄγκος 1 dm³ σὲ 0°C αὐξάνει κατὰ 0,500 cm³ γιὰ ὑψωση θερμοκρασίας 1°C.

Πόση εἶναι ἡ αὐξηση τοῦ ὄγκου τῆς γλυκερίνης ὅταν ἡ θερμοκρασία τῆς φιάλης γίνη 60°C;

γ) Πόσος ὄγκος γλυκερίνης θὰ χυθῆ τότε ἀπὸ τὴ φιάλη;



Ὅταν μετατοπίζεται ὁ υδράργυρος ὠθεῖ κότε τὸν ἕνα καὶ κότε τὸν ἄλλο δείκτη. Τὸ οἶνοπνευματικὸ ὑγρὸ μπορεῖ νὰ κυκλοφορῆ γύρω ἀπὸ τοὺς δείκτες ἐνῶ υδράργυρος δὲν μπορεῖ. Οἱ δείκτες μένουσιν ἐν τῇ θέσῃ τοῦ ὅταν ὁ υδράργυρος ἀποσύρεται, ἐνῶ ἀντίθετα μετατοπίζονται ὅταν ὠθοῦνται ἀπὸ αὐτόν.

Τὸ θερμομέτρο πού βλέπομε στὸ σχῆμα δείχνει θερμοκρασία 20°C. Τὸ ἐλάχιστο εἶναι 10°C καὶ τὸ μέγιστο 25°C. Οἱ δείκτες ἐπειδὴ εἶναι ἀπὸ σίδηρο μποροῦν νὰ μετατοπισθοῦν ἐξωτερικὰ μὲ ἕνα μαγνήτη.

ΠΟΣΟΤΗΤΑ ΘΕΡΜΟΤΗΤΑΣ

1. ΤΙ ΕΙΝΑΙ Η ΘΕΡΜΟΤΗΤΑ.

● Αν πλησιάσουμε το χέρι μας σε μια ηλεκτρική θερμάστρα ή στη φλόγα του ύγραιριου ή του γκαζιού, θα έχουμε το αίσθημα της θερμότητας.

Η ηλεκτρική θερμάστρα και η φλόγα είναι πηγές θερμότητας.

● Τοποθετούμε πάνω από τη φλόγα μιας λυχνίας οινόπνευματος ένα δοχείο με νερό, μέσα στο οποίο έχουμε βάλει ένα θερμόμετρο.

Παρατηρούμε ότι ενώ η στάθμη του θερμομετρικού υγρού ανεβαίνει διαδοχικά στους 18^ο C, 25^ο C, 35^ο C κτλ., με το δάκτυλό μας εξακριβώνουμε ότι το νερό γίνεται συνεχώς θερμότερο.

● Η φλόγα του οινόπνευματος 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 εξωτερικό περιβάλλον και η θερμοκρασία του χαμηλώνει.

Συμπέρασμα: Η θερμότητα είναι η αιτία των μεταβολών της θερμοκρασίας.

2. Μιά ποσότητα θερμότητας είναι μέγεθος που μπορεί να μετρηθεί.

● Θερμαίνουμε με δυο διαφορετικές πηγές θερμότητας (λυχνία οινόπνευματος και ηλεκτρικό καμινέτο π.χ.) δυο σφαιρικές φιάλες, την Α και την Β, οι οποίες περιέχουν την ίδια μάζα νερού $m = 600$ g και με την ίδια άρχική θερμοκρασία $t_1 = 20^{\circ}$ 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	

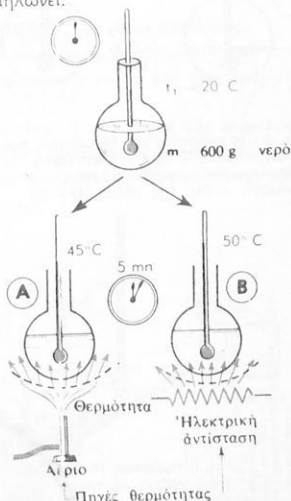
● Όσο διαρκεί το πείραμα, δεν πρέπει να μεταβάλλουμε την ένταση της φλόγας των δυο πηγών.

Συμπέρασμα: Η ποσότητα θερμότητας, την οποία απορροφά μια μάζα νερού, 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 οινόπνευματος.

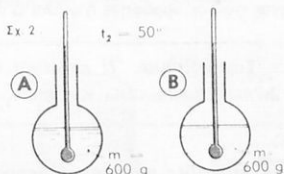
● Σταματούμε τη θέρμανση, όταν η τελική θερμοκρασία του νερού γίνει και στις δυο φιάλες $t_2 = 50^{\circ}$ C (σχ. 2).



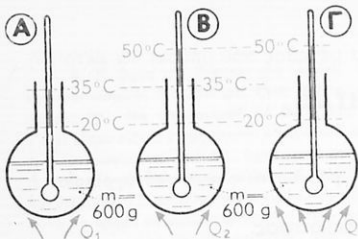
Σχ 1. Το νερό της φιάλης Β δέχεται στο ίδιο χρονικό διάστημα περισσότερη θερμότητα από το νερό της φιάλης Α.

Ποσότητα θερμότητας που χορηγήθηκε από τη λυχνία Bunsen

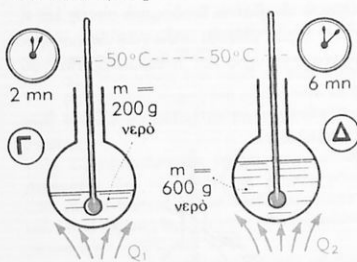
Ποσότητα θερμότητας που χορηγήθηκε από την ηλεκτρική αντίσταση



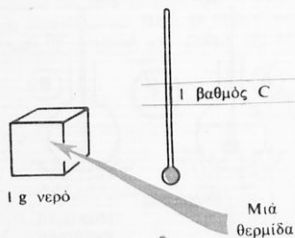
Ποσότητα θερμότητας Q που απορρόφησε η φιάλη Α
Ποσότητα θερμότητας Q που απορρόφησε η φιάλη Β.



Σχ. 3. Η ποσότητα θερμότητας Q είναι ίση προς $Q_1 + Q_2$



Σχ. 4. Η ποσότητα της θερμότητας που χορηγήθηκε για την ίδια άνυψωση της θερμοκρασίας μιάς μάζας νερού είναι ανάλογη αυτής της μάζας. $Q = 3Q$



Σχ. 5. Για να άνωψώσωμε τη θερμοκρασία 1 g νερού πρέπει να του χορηγήσωμε μιά θερμίδα.

Θερμαίνουμε πρώτα τη φιάλη Γ, ώσπου η θερμοκρασία φθάση τούς 50°C και σημειώνομε τὸ χρόνο πού χρειάστηκε: 2 mn.
Χωρίς να μεταβάλωμε τὴν ένταση τῆς φλόγας, θερμαίνομε τὴ φιάλη Δ ὡς τὴ θερμοκρασία τῶν 50°C και σημειώνομε πάλι τὸ χρόνο: 6 mn περίπου.
Βλέπομε ὅτι ὁ χρόνος αὐτὸς εἶναι τριπλάσιος τοῦ πρώτου και ἡ ποσότητα τῆς θερμότητας πού ἀπορρόφησε ἡ φιάλη Δ εἶναι τριπλάσια τῆς ποσότητας πού ἀπορρόφησε ἡ φιάλη Γ.

Συμπέρασμα. Ἡ ποσότητα τῆς θερμότητας τὴν ὁποία ἀπορροφᾷ μιά μάζα νεροῦ γιὰ νὰ ἀνέβῃ ἡ θερμοκρασία του ἀπὸ t_1 ὡς t_2 εἶναι ἀνάλογη μὲ τὴ μάζα του.

α) Ἡ καθεμιά πηγὴ θερμότητας ἀνέβασε τὴ θερμοκρασία ἴσης μάζας νεροῦ $m = 600$ g ἀπὸ $t_1 = 20^\circ\text{C}$ σὲ $t_2 = 50^\circ\text{C}$ δηλ. $t_2 - t_1 = 30^\circ\text{C}$.

Λέμε ὅτι:

Ποσότητα θερμότητας πού ἀπορρόφησε τὸ νερὸ τῆς φιάλης Α. = Ποσότητα θερμότητας πού ἀπορρόφησε τὸ νερὸ τῆς φιάλης Β.

Δύο ποσότητες θερμότητας εἶναι ἴσες, ὅταν φέρονται στὴν ἴδια θερμοκρασία δύο ἴσες μάζες νεροῦ πού εἶχαν τὴν ἴδια ἀρχικὴ θερμοκρασία.

Κατὰ προσέγγιση μποροῦμε νὰ δεχτοῦμε ὅτι δύο ποσότητες θερμότητας εἶναι ἴσες, ὅταν προκαλοῦν σὲ δύο ἴσες μάζες νεροῦ τὴν ἴδια μεταβολὴ τῆς θερμοκρασίας τους.

β) Ὄταν ἡ θερμοκρασία ἀνεβαίνει ἀπὸ 20°C σὲ 35°C, τὸ νερὸ τῆς φιάλης Α παίρνει μιά ποσότητα θερμότητας Q_1 και ἀπὸ 35°C σὲ 50°C μιά ποσότητα θερμότητας Q_2 (σχ. 3).

Ἡ ποσότητα τῆς θερμότητας, τὴν ὁποία ἀπορρόφησε τὸ νερὸ γιὰ νὰ ἀνεβῇ ἡ θερμοκρασία του ἀπὸ 20°C σὲ 50°C, εἶναι ἴση μὲ τὸ ἄθροισμα $Q_1 + Q_2$.

Ἄλλὰ $Q_1 = Q_2$ ἐπειδὴ ἡ ἀνύψωση τῆς θερμοκρασίας εἶναι ἡ ἴδια: 15°C.

Τὸ νερὸ τῆς φιάλης Α ἀπορρόφησε λοιπὸν ἀπὸ τοὺς 20°C ὡς τοὺς 50°C μιά ποσότητα θερμότητας $Q_1 + Q_2 = 2 Q$.

Οἱ ποσότητες θερμότητας μποροῦν νὰ εἶναι ἴσες, νὰ προστεθοῦν και νὰ πολλαπλασιαστοῦν ἢ μιά μὲ τὴν ἄλλη.

Συμπέρασμα. Μιά ποσότητα θερμότητας εἶναι μέγεθος πού μπορεῖ νὰ μετρηθῇ.

● γ) Δύο ὅμοιες σφαιρικὲς φιάλες περιέχουν ἡ μιά 200 g και ἡ ἄλλη 600 g νερὸ στὴν ἴδια ἀρχικὴ θερμοκρασία 20°C (σχ. 4).

3 Μονάδες ποσοτήτων θερμότητας:

Ἡ θερμίδα (cal) εἶναι ἡ ποσότητα τῆς θερμότητας πού πρέπει νὰ δώσωμε σὲ 1 g νεροῦ, γιὰ νὰ ἀνεβῇ ἡ θερμοκρασία του κατὰ 1°C.

Πολλαπλάσια: Ἡ χιλιθερμίδα (Kcal) 1 Kcal = 1000 cal.

Μια άλλη μονάδα θερμότητας είναι και Μεγαθερίδα (Mcal) ή οποία εκφράζει την ποσότητα θερμότητας που πρέπει να δώσωμε σε μια μάζα ενός τόνου νερού, για να ανεβή η θερμοκρασία του κατά 1° C.

Τύποι.

Ποια ποσότητα θερμότητας πρέπει να δώσωμε σε μια μάζα νερού 600 g για να ανεβή η θερμοκρασία του απ' τους 20° C στους 50° C;

$$Q = 11 \times 600 \times (50 - 20) = 18000 \text{ cal}$$

cal cal/g °C g °C

Και γενικά αν m ή μάζα του νερού, t_1 ή αρχική θερμοκρασία και t_2 ή τελική θερμοκρασία, ή

Και γενικά αν m ή μάζα του νερού, t_1 ή αρχική θερμοκρασία και t_2 ή τελική θερμοκρασία, η

ποσότητα θερμότητας που πρέπει να δώσωμε 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 ή θερμοκρασία του είναι ανάλογη με τη μάζα αυτού του νερού και την ανύψωση της θερμοκρασίας του.

3. Μονάδα θερμότητας είναι η θερμίδα (cal). Θερμίδα είναι η ποσότητα της θερμότητας που πρέπει να δώσωμε σε 1 g νερό, για να ανεβή η θερμοκρασία του κατά 1° C.

4. Η ποσότητα θερμότητας Q ή οποία χρειάζεται για να ανεβή η θερμοκρασία μιας μάζας νερού m από t_1 °C σε t_2 °C είναι : $Q = m \times (t_2 - t_1)$

39° ΜΑΘΗΜΑ : Πώς μετρούμε μια ποσότητα θερμότητας.

ΤΟ ΘΕΡΜΙΔΟΜΕΤΡΟ ΜΕ ΝΕΡΟ

1 Τοιχώματα άγώγιμα και τοιχώματα μονωτικά.

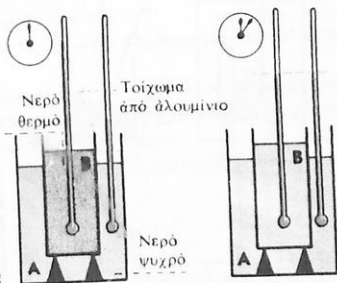
α) Τοποθετούμε μέσα στο δοχείο A που περιέχει νερό 20° C ένα δοχείο από άλουμίνιο B με νερό 60° C (σχ. 1). Παρατηρούμε τότε ότι η θερμοκρασία του νερού στο δοχείο B κατεβαίνει, ενώ ανεβαίνει στο δοχείο A, και τέλος η θερμοκρασία και στα δύο δοχεία γίνεται η ίδια. Λέμε τότε ότι έχει αποκατασταθή μια δερμική Ισορροπία

Έξήγηση. 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, η οποία περνά από το ενδιάμεσο τοίχωμα του δοχείου B, και η θερμοκρασία του ανεβαίνει. Το τοίχωμα αυτό είναι καλός αγωγός της θερμότητας.

β) Άλλάζομε το δοχείο B με ένα άλλο που έχει διπλά γυάλινα έπαργυρωμένα τοιχώματα. Το διάστημα ανάμεσα στα δύο τοιχώματα είναι κενό από αέρα.

Το δοχείο αυτό είναι όπως το δοχείο θέρμος και λέγεται δοχείο Dewar.

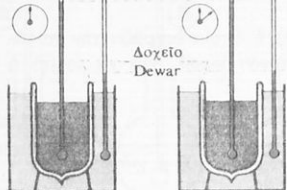
Χύνομε μέσα σ' αυτό νερό 60° C και το τοποθετούμε μέσα στο δοχείο A που περιέχει νερό με τη θερμοκρασία του δωματίου.



Σχ. 1. Το νερό του δοχείου B παραχωρεί θερμότητα στο νερό του δοχείου A οσόντου ανάμεσα στα δύο δοχεία αποκατασταθή θερμική ισορροπία.

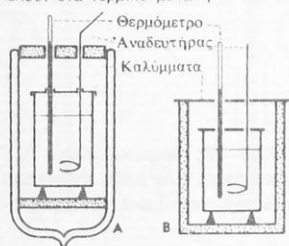


Σχ. 2. Δοχείο Dewar

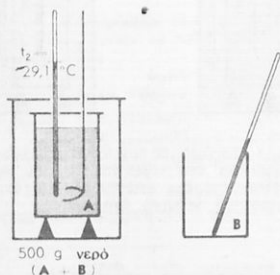
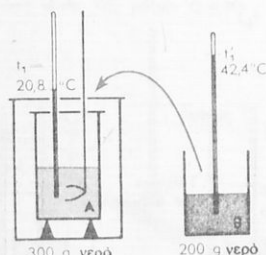


Σχ. 3. Δεν είναι δυνατή η ανταλλαγή θερμότητας μεταξύ των υγρών των δύο δοχείων.

Τα τοιχώματα του δοχείου Dewar αποτελούν ένα θερμικό μονωτή



Σχ. 4. Θερμιδομέτρα
A : Θερμιδομέτρο Arsonval-Dewar
B : Θερμιδομέτρο άπλο.



$$\left. \begin{array}{l} \text{Θερμότητα που} \\ \text{χρηγήθηκε από} \\ \text{το νερό} \\ \text{του δοχείου B} \end{array} \right\} = \left\{ \begin{array}{l} \text{Θερμότητα που} \\ \text{άπορροφησε το} \\ \text{νερό του θερμιδομέτρου} \\ + \\ \text{Θερμότητα που} \\ \text{άπορροφησε το} \\ \text{θερμιδομέτρο} \end{array} \right.$$

Σχ. 5. Μέτρηση του ισοδύναμου σε νερό ενός θερμιδομέτρου

● Παρατηρούμε ότι η θερμοκρασία του νερού και στα δύο δοχεία δε μεταβάλλεται. Δε γίνεται επομένως ανταλλαγή θερμότητας. Τα τοιχώματα του δοχείου Dewar αποτελούν ένα θερμικό μονωτή (σχ. 3).

Το μαλλί, το μπαμπάκι, τα πριονίδια του ξύλου και γενικά τα σώματα που είναι κακοί άγωγοί της θερμότητας αποτελούν τους θερμικούς μονωτές.

2 Άρχη του θερμιδομέτρου.

Το θερμιδομέτρο είναι ένα όργανο θεσμικά μονωμένο από το εξωτερικό περιβάλλον. Είναι εφοδιασμένο με έναν αναδευτήρα και ένα εδαίσθητο θερμόμετρο.

Στό σχήμα (4) βλέπουμε ένα θερμιδομέτρο του Arsonval-Dewar. Έπειδή τα τοιχώματα του δοχείου Dewar είναι μονωτικά, έχει περιοριστή 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 ανάκατεούμε με τον αναδευτήρα.

Όταν άποκατασταθή η θερμική ίσορροπία, σημειώνουμε την τελική θερμοκρασία του μείγματος : 30° C.

Έξήγηση. 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 μια 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 ίσότητας των ανταλλαγών (των ποσοτήτων θερμότητας):

Όταν βάλουμε σε έπαφή δύο σώματα με διαφορετικές άρχικές θερμοκρασίες, έτσι ώστε να μπορούν να ανταλλάξουν θερμότητα μόνο μεταξύ τους, τότε θα άποκατασταθή η θεσμική ίσορροπία και η ποσότητα της θερμότητας που έχασε το ένα σώμα θα είναι ίση με την ποσότητα που άπορρόφησε το άλλο.

3 Το ισοδύναμο 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 θερμοκρα-

σίας $t_1 = 42,4^\circ\text{C}$, ανακατεύουμε το μείγμα και σημειώνουμε την τελική θερμοκρασία: $t_2 = 29,1^\circ\text{C}$.

Το νερό του θερμοδόμετρου 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 θερμοδόμετρο 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 θερμοδόμετρου και τη διαφορά:

$$2660 \text{ cal} - 2490 \text{ cal} = 170 \text{ cal}$$

το ίδιο το θερμοδόμετρο (τοιχώματα, άναδευτήρας, θερμοόμετρο, σκέπασμα) και η θερμοκρασία του ανέβηκε κατά $29,1^\circ - 20,8^\circ = 8,3^\circ\text{C}$.

Για να ύψωθη λοιπόν η θερμοκρασία του θερμοδόμετρου κατά 1°C πρέπει τούτο να άπορροφήσει:

$$\frac{170 \text{ cal}}{8,3^\circ\text{C}} = 20 \text{ cal/}^\circ\text{C}$$

δηλαδή μία ποσότητα θερμότητας που άπορροφά μία μάζα νερού 20 g, για να ύψωθη η θερμοκρασία της κατά 1°C .

Το θερμοδόμετρο λοιπόν κατά τη διάρκεια του πειράματος άπορροφά τόση ποσότητα θερμότητας, όση θα άπορροφούσε μία μάζα νερού 20 g.

Το ισοδύναμο σε νερό αυτού του θερμοδόμετρου είναι 20 g νερό.

Κάθε φορά που θα μετρούμε μία ποσότητα θερμότητας μ' αυτό το θερμοδόμετρο πρέπει να ύπολογίζουμε και το ισοδύναμό του σε νερό.

Συμπέρασμα. Το ισοδύναμο σε νερό ενός θερμοδόμετρου είναι η μάζα του νερού που άπορροφά την ίδια ποσότητα θερμότητας με το θερμοδόμετρο, για να ύψωθη η θερμοκρασία του εξίσου με τη θερμοκρασία του θερμοδόμετρου.

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

1. Τα δύο έπαργυρωμένα τοιχώματα, ανάμεσα στα όποια ύπάρχει κενό στο δοχείο Dewar, άποτελούν ένα θερμικό μονωτή.

Το μαλλί, το χαρτί, τα πριονίδια του ξύλου είναι κακοί άγωγοί τής θερμότητας και άποτελούν επίσης θερμικούς μονωτές.

Το θερμοδόμετρο είναι ένα όργανο μονωμένο θερμικά από το έξωτερικό περιβάλλον. Είναι έφοδιασμένο με έναν άναδευτήρα και ένα εύαίσθητο θερμοόμετρο. Χρησιμεύει, για να μετρούμε τις ποσότητες θερμότητας που δίνει ή άπορροφά ένα σώμα.

2. Άρχη τής ισότητας των ανταλλαγών (των ποσοτήτων θερμότητας) όπως στη σελ. 84.

40° ΜΑΘΗΜΑ :

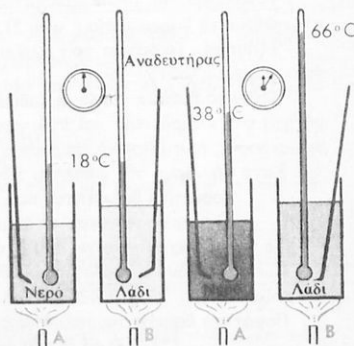
ΕΙΔΙΚΗ ΘΕΡΜΟΤΗΤΑ ΣΤΕΡΕΩΝ ΚΑΙ ΥΓΡΩΝ

1 Παρατήρηση :

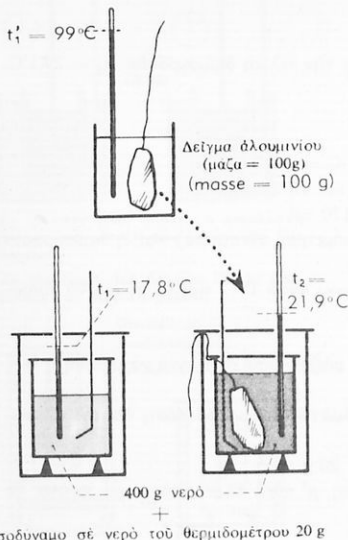
● Δυό όμοια δοχεία περιέχουν : το ένα 500 g νερό και το άλλο 500 g λάδι με την ίδια θερμοκρασία : 18°C .

Θερμαίνουμε σιγά σιγά το πρώτο δοχείο με τη φλόγα μιας λυχνίας φωταερίου ή οινόπνεύματος και άνακατεύοντας συνεχώς το ύγρο σημειώνουμε κάθε λεπτό τής ώρας τη θερμοκρασία του.

● Το ίδιο πείραμα εκτελούμε και με το δοχείο που περιέχει το λάδι και καταρτίζουμε τον παρακάτω πίνακα.



Σχ. 1. Η ίδια πηγή θερμότητας ανύψώνει ταχύτερα τη θερμοκρασία του λαδιού από τη θερμοκρασία τής ίδιας μάζας νερού



Χρόνος (mn)	0	1	2	3	4	5
θερμοκρασία νερού	18°	25,5°	26°	30°	34°	38°
θερμοκρασία λαδιού	18°	25°	30°	46°	56°	66°

Παρατηρούμε ότι η θερμοκρασία του λαδιού ανεβαίνει πιο γρήγορα από τη θερμοκρασία του νερού.

Για να πετύχουμε την ίδια αύξηση θερμοκρασίας σε δυο ίσες μάζες νερού και λαδιού, πρέπει να δώσουμε λιγότερη θερμότητα στο λάδι, από όση δώσαμε στο νερό.

Συμπέρασμα. Η αύξηση της θερμοκρασίας ενός σώματος από μια ποσότητα θερμότητας που παίρνει εξαρτάται απ' τη φύση του σώματος.

2 Προσδιορισμός της ειδικής θερμότητας ενός σώματος.

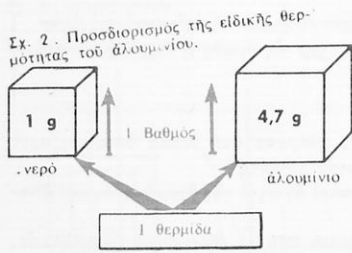
Ειδική θερμότητα ενός σώματος στερεού ή υγρού είναι η ποσότητα της θερμότητας την οποία απορροφά ή μονάδα της μάζας του σώματος, όταν η θερμοκρασία του ήψωθή κατά 1° C.

A) Προσδιορισμός της ειδικής θερμότητας του αλουμινίου.

● Χύνουμε 400 g νερό στο θερμιδόμετρο και το ανάκατεύουμε, ώστε να εξισωθή η θερμοκρασία του νερού και των εξαρτημάτων του θερμιδομέτρου και σημειώνουμε αυτή τη θερμοκρασία: $t_1 = 17,8^\circ \text{C}$.

● Στερεώνουμε στην άκρη ενός σύρματος ένα δείγμα (κομμάτι) αλουμινίου που το έχουμε ζυγίσει προηγουμένως: $m = 100 \text{ g}$.

● Βυθίζουμε το δείγμα σε νερό που βράζει και σημειώνουμε τη θερμοκρασία του: $t'_1 = 99^\circ \text{C}$.



Σχ. 3: 1 θερμίδα ανψώνει κατά 1° C τη θερμοκρασία 1g νερού ή $\frac{1 \text{ cal}}{0,27 \text{ cal/g}} = 4,7 \text{ g}$ αλουμινίου

● Ανασύρουμε το δείγμα και το βυθίζουμε άμέσως στο νερό του θερμιδομέτρου. Η θερμοκρασία του θερμιδομέτρου ανεβαίνει και, όταν αποκατασταθή θερμική ισορροπία, σημειώνουμε τη θερμοκρασία: $t_2 = 21,9^\circ \text{C}$.

Έξήγηση. Το δείγμα του αλουμινίου τη στιγμή που το βγάζουμε απ' το νερό έχει την ίδια θερμοκρασία μ' αυτό: 99°C .

Όταν το βυθίσουμε στο θερμιδόμετρο, η θερμοκρασία του κατεβαίνει, γιατί παραχωρεί θερμότητα στο ψυχρό νερό και του νερού πάλι η θερμοκρασία ανεβαίνει, ώστόσο εξισωθούν οι θερμοκρασίες τους (θερμική ισορροπία).

Κατά την αρχή της ισότητας των ανταλλαγών των ποσοτήτων θερμότητας θα έχουμε:

$$\left. \begin{array}{l} \text{Ποσότητα θερμότητας που άπορ-} \\ \text{ρόφησε το νερό και το θερμιδόμετρο} \end{array} \right\} = \left\{ \begin{array}{l} \text{Ποσότητα θερμότητας που} \\ \text{παρεχώρησε το αλουμίνιο.} \end{array} \right.$$

Το θερμιδόμετρο περιέχει 400 g νερό και το ισοδύναμό του σε νερό είναι 20 g.

Πρέπει λοιπόν να υπολογίσουμε ότι τη θερμότητα που παραχωρεί το δείγμα την απορροφά μια μάζα $400 \text{ g} + 20 \text{ g} = 420 \text{ g}$ νερό και επομένως:

Ποσότητα θερμότητας που απορροφά το νερό και το θερμιδόμετρο:

$$Q \text{ cal} = 420 \text{ cal/}^\circ\text{C} (21,9 - 17,8)^\circ \text{C} = 1722 \text{ cal}$$

Ποσότητα θερμότητας που παραχωρεί το αλουμίνιο = 1.272 cal.

Η θερμοκρασία του αλουμινίου κατεβαίνει κατά

$$t_1 - t_2 = 99^\circ\text{C} - 21,9^\circ\text{C} = 77,1^\circ\text{C}$$

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 ανεβάσωμε τη θερμοκρασία 1 g αλουμινίου κατά 1°C , πρέπει να του παραχωρήσωμε 0,22 cal

Η ειδική θερμότητα του αλουμινίου είναι
0,22 cal/g°C

Β) Προσδιορισμός της ειδικής θερμότητας του πετρελαίου.

● Αντικαθιστούμε το νερό του θερμοδόμετρου με 300 g πετρέλαιο θερμοκρασία $t_1 = 18,3^\circ\text{C}$.

Βυθίζομε μέσα σ' αυτό το δείγμα του αλουμινίου, που το έχουμε θερμάνει προηγουμένως στους 60°C (μέσα σε νερό 60°C), και σημειώνομε την τελική θερμοκρασία του θερμοδόμετρου: $t_2 = 23^\circ\text{C}$.

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 θερμοδόμετρο
 $20 \text{ cal/}^\circ\text{C} (23 - 18,3)^\circ\text{C} = 94 \text{ cal}$ (20 cal ισοδύναμο σε νερό του θερμιδ.), το πετρέλαιο:

$$814 \text{ cal} - 94 \text{ cal} = 710 \text{ cal}$$

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 710 cal.

Όταν η θερμοκρασία ανεβαίνει κατά 1°C το 1 g του πετρελαίου απορροφά

$$\frac{710 \text{ cal}}{4,7^\circ\text{C} \times 300 \text{ g}} = 0,5 \text{ cal/g}^\circ\text{C}$$

Η ειδική θερμότητα του πετρελαίου είναι:
0,5 cal/g°C

3 Τύπος.

Αν C είναι η ειδική θερμότητα ενός σώματος, τότε για να υψώσωμε κατά 1°C τη θερμοκρασία μιας μάζας m g του σώματος, πρέπει να του παραχωρήσωμε: $C \times m \text{ cal}$

Και για να υψώσωμε από $t_1^\circ\text{C}$ σε $t_2^\circ\text{C}$ την θερμοκρασία του σώματος αυτού, πρέπει να του παραχωρήσωμε:

$$Q = c \times m \times (t_2 - t_1)$$

cal cal/g°C g °C

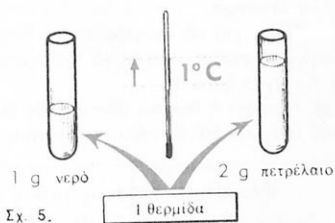
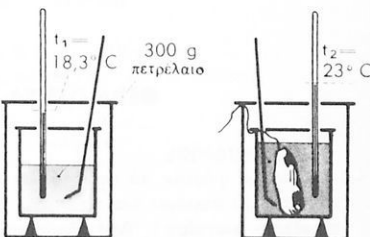
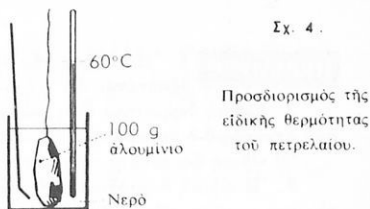
Παρατήρηση. Η ειδική θερμότητα ενός καθαρού σώματος είναι μια φυσική σταθερά του σώματος αυτού.

Η ειδική θερμότητα του νερού έχει ορισθεί με 1 cal/g °C.

Από όλα τα σώματα το νερό έχει την πιο μεγάλη ειδική θερμότητα. Για την ίδια δηλ. αύξηση 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		
Μολυβδος	0,03	Υδράργυρος 0,033
Κυσιτερος	0,05	Λαδι 0,3
Χαλκος	0,095	Βενζίνη 0,45
Σιδηρος	0,11	Πετρέλαιο 0,5
Αλουμινιο	0,21	Οινόπνευμα 0,58
Παγος	0,5	Νερό 1

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

1. 'Η αύξηση τής θερμοκρασίας ενός σώματος με τὸ ἴδιο ποσὸ θερμότητας ἐξαρτᾶται ἀπ' τή φύση τοῦ σώματος.
2. Εἰδική θερμότητα ἐνὸς σώματος στερεοῦ ἢ ὑγροῦ εἶναι ἡ ποσότητα τής θερμότητας ποῦ ἀπορροφᾷ ἢ μονάδα τής μάζας τοῦ σώματος, ὅταν ἡ θερμοκρασία του ἀνεβαίνει κατὰ 1°C . 'Η εἰδική θερμότητα ἐνὸς καθαροῦ σώματος εἶναι φυσικὴ σταθερὰ τοῦ σώματος αὐτοῦ.
3. 'Η εἰδική θερμότητα τοῦ νεροῦ εἶναι $1 \text{ cal/g}^{\circ}\text{C}$. Τὸ νερὸ εἶναι τὸ σῶμα ποῦ ἔχει τὴν πῖο μεγάλη εἰδική θερμότητα.

41^ο ΜΑΘΗΜΑ

ΘΕΡΜΟΤΗΤΑ ΚΑΥΣΕΩΣ ΕΝΟΣ ΚΑΥΣΙΜΟΥ

1 Παρατήρηση.

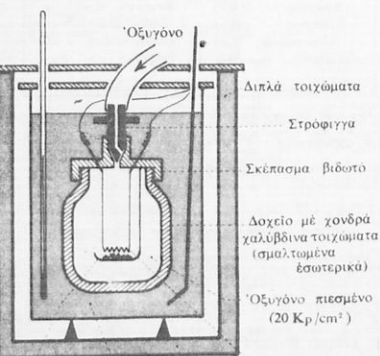
Γιὰ νὰ ψήσωμε τὰ φαγητά, νὰ θερμάνωμε τὰ διαμερίσματα κτλ., χρησιμοποιοῦμε τὴ θερμότητα ποῦ παράγει ἕνα καύσιμο. Ὑπάρχουν στερεά, ὑγρά καὶ ἀέρια καύσιμα (κάρβουνα, πετρέλαιο, φωταέριο). Ἀπὸ τὰ καύσιμα ποῦ χρησιμοποιοῦμε ἄλλα θερμαίνουν περισσότερο καὶ ἄλλα λιγότερο.

Ἔτσι γιὰ νὰ ἀνυψώσωμε τὴ θερμοκρασία 50 g νεροῦ ἀπὸ 10°C σὲ 60°C , σὲ συνηθισμένο μαγειρικὸ σκεῦος, πρέπει νὰ χρησιμοποιήσωμε περίπου 1 Kg κάρβουνα, ἢ 2 Kg στεγνὰ ξύλα ἢ 4 Kg ὑγρὰ ξύλα.

● Λέμε ὅτι ἡ θερμικὴ δύναμη τῶν καρβουνῶν εἶναι μεγαλύτερη ἀπὸ τοῦ στεγνοῦ ξύλου καὶ τοῦ στεγνοῦ ξύλου πάλι μεγαλύτερη ἀπὸ τοῦ ὑγροῦ.

Θερμότητα καύσεως εἶναι ἡ ποσότητα τής θερμότητας τὴν ὁποῖαν ἀποβάλλει, ὅταν καὶ ἐντελῶς 1 Kg καύσιμο, ἂν αὐτὸ εἶναι στερεὸ ἢ ὑγρὸ, ἢ 1 m^3 ἂν εἶναι ἀέριο (σὲ κανονικὲς συνθῆκες θερμοκρασίας καὶ πίεσεως).

'Η θερμότητα καύσεως ἢ θερμικὴ δύναμη ἐκφράζεται σὲ Kcal κατὰ χιλιόγραμμα ἢ κυβικὸ μέτρο τοῦ καυσίμου. Ὄταν πρόκειται γιὰ ἀέριο, ἐκφράζεται σὲ Mcal (τονοθεμίδες).



Κύπελλο πλάτινο ἢ χαλαζία

Νερό

Νερό

Ἐξαρτημα ἀναφλέξεως

Σχ. 1. Ὁβίδα θερμοδομετρικὴ γιὰ τὸν προσδιορισμὸ τής θερμότητας καύσεως ἐνὸς καυσίμου στερεοῦ ἢ ὑγροῦ.

2 Προσδιορισμὸς τής θερμότητας καύσεως.

Α) Ἐνὸς στερεοῦ ἢ ὑγροῦ. Γι' αὐτὸ τὸ σκοπὸ χρησιμοποιοῦμε ἕνα θερμοδόμετρο με νερὸ (σχ. 1) μέσα στοῦ ὁποῖο βυθίζομε τὴ θερμοδομετρικὴ ὄβιδα. Αὐτὴ εἶναι ἕνα δοχεῖο με χοντρά τοιχώματα καὶ κλείνει με ἕνα βιδωτὸ σκέπασμα. Περιέχει συμπιεσμένο ὀξυγόνο γιὰ τὴν καύση καὶ ἕνα χωνευτήριο με ἕνα γραμμάριο ἀπὸ τὸ καύσιμο, τοῦ ὁποῖου θέλομε νὰ προσδιορίσωμε τὴ θερμότητα καύσεως.

'Η ἀνάφλεξη γίνεται με τὴ βοήθεια μιᾶς ηλεκτρικῆς ἀντιστάσεως.

Παράδειγμα. Γιὰ νὰ προσδιορίσωμε τὴ θερμικὴ δύναμη τοῦ κάρβουνου, ἐργαζόμεστε με τὸν ἀκόλουθο τρόπο :

Ζυγίζομε ἕνα γραμμάριο ἀπ' αὐτὸ καὶ τὸ τοποθετοῦμε στοῦ χωνευτήριο τής θερμοδομετρικῆς ὄβιδας.

'Η ὄβιδα εἶναι ἀπὸ ἀτσάλι καὶ ζυγίζει 4 Kg .

Τὸ θερμοδόμετρο περιέχει $2,5 \ell$ νερὸ καὶ τὸ ἰσοδύναμὸ του σὲ νερὸ εἶναι 100 g .

'Η εἰδικὴ θερμότητα γιὰ τὸ ἀτσάλι εἶναι : $0,1 \text{ cal/g}^{\circ}\text{C}$

Ἡ θερμοκρασία μέσα στο θερμιδόμετρο, πρὶν γίνῃ ἡ καύση: $t_1 = 17,4^\circ\text{C}$ καὶ μετὰ τὴν καύση: $t_2 = 20,1^\circ\text{C}$ καὶ ἡ ἀνύψωση τῆς θερμοκρασίας $t_2 - t_1 = 20,1^\circ\text{C} - 17,4^\circ\text{C} = 2,7^\circ\text{C}$.

Ἡ καύση τοῦ κάρβουνου μέσα στὴν ὀβίδα ἐδημιούργησε μιὰ ποσότητα θερμότητας, ἡ ὅποια ἐπέφερε τὴν ἀνύψωση τῆς θερμοκρασίας τοῦ θερμιδομέτρου.

Τὴν ποσότητα αὐτὴ τῆς θερμότητας τὴν ἀπορρόφησε:

- ἡ θερμιδομετρικὴ ὀβίδα τῆς ὁποίας τὸ ἰσοδύναμο σὲ νερὸ εἶναι: $4.000 \text{ g} \times 0,1 \text{ cal/g}^\circ\text{C} = 400 \text{ cal/}^\circ\text{C}$ πού ἰσοδυναμεῖ μὲ 400 g νερό.

- τὸ θερμιδόμετρο τοῦ ὁποίου τὸ ἰσοδύναμο σὲ νερὸ εἶναι: 100 g καὶ

- τὰ 2.500 g τὸ νερό, δηλ. ἓνα σύνολο 3.000 g νερό.

$$Q \text{ cal} = m \text{ cal/}^\circ\text{C} \times (t_2 - t_1)^\circ\text{C} = 3000 \times 2,7 \text{ cal} = 8100 \text{ cal}$$

Ἡ καύση 1 Kg παρέχει: $8.100 \text{ cal} \times 1.000 = 8.100.000 \text{ cal}$ καὶ ἡ θερμικὴ δύναμη τοῦ δείγματος εἶναι: $8.100.000 \text{ cal/Kg}$ ἢ 8.100 Kcal/Kg .

Θερμικὴ δύναμη τῶν σπουδαιότερων καυσίμων.

Στερεὰ	Kcal/Kg	Υγρά	Kcal/Kg	Ἀέρια	Kcal/m ³
Ξύλα στεγνά	3000	Βενζίνη αὐτοκινήτου	11000	Φωταέριο	4250
Ἄνθραξ	17500	Πετρέλαιο	10500	Φυσικὸ ἀέριο	9300
Κώκ	7000	Μαζοῦτ	10000	Προπάνιο	22500
Ἄνθρακίτης	7860	Οἰνόπνευμα	7000	Βουτάνιο	28000
		Βενζόλιο	10000	Ἀσετυλίνη	12000

Β) Ἐνός ἀερίου καυσίμου.

Ἡ τιμὴ τοῦ φωταερίου καθορίζεται ἀπὸ τὴν ποσότητα θερμότητας πού δίδει, ὅταν καίγεται, δηλ. τὴ θερμικὴ του δύναμη, ἡ ὅποια προσδιορίζεται στὴν ἐξοδὸ του ἀπ' τὸ ἐργοστάσιο παραγωγῆς.

Ἀνάβομε τὸ φωταέριο σὲ ἓνα εἰδικὸ ἀπορρόφιστο (μπέκ) πού περιβάλλεται ἀπὸ μονωτικὰ τοιχώματα. Τὴ θερμότητα ἡ ὅποια δημιουργεῖται ἀπὸ τὴν καύση τοῦ φωταερίου τὴν ἀπορροφᾷ ἓνα ρεῦμα νεροῦ πού κυκλοφορεῖ στὶς σωληνώσεις τοῦ ὄργανου.

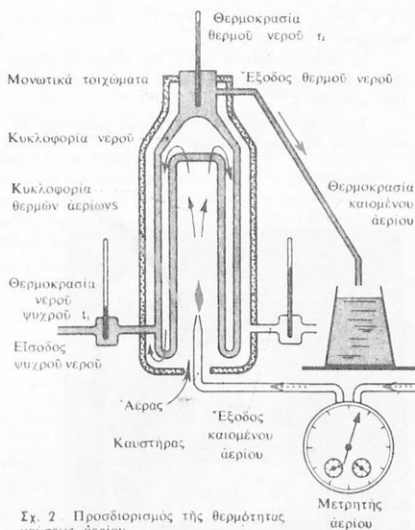
Σημειώνομε τὴ θερμοκρασία τοῦ νεροῦ στὴν εἴσοδο καὶ στὴν ἐξοδο τῆς συσκευῆς (σχ. 2).

Ὁ ὄγκος $V \text{ m}^3$ τοῦ φωταερίου πού κάηκε σὲ ἓνα ὀρισμένο χρόνο σημειώνεται ἀπὸ ἓνα μετρητὴ.

Μετροῦμε καὶ τὴ μάζα M σὲ Kg τοῦ νεροῦ πού θερμάνθηκε σ' αὐτὸ τὸ χρονικὸ διάστημα.

Ἄν ἡ θερμοκρασία τοῦ νεροῦ στὴν εἴσοδο καὶ τὴν ἐξοδο τῆς συσκευῆς εἶναι t_1 καὶ t_2 , τὸ ποσὸ τῆς θερμότητας Q Kcal πού ἀποβάλλεται ἀπὸ τὴν καύση 1 m^3 μᾶς τὸ δίδει 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 καύσεως ἀερίου.

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

- Ἡ θερμικὴ δύναμη ἐνός καυσίμου εἶναι ἡ ποσότητα θερμότητας πού ἀποβάλλεται ἀπὸ τὴν πλήρη καύση 1 Kg ἀπ' αὐτὸ τὸ καύσιμο, ἂν εἶναι στερεὸ ἢ ὑγρὸ, ἢ ἀπὸ 1 m^3 ἂν εἶναι ἀέριο (στὶς κανονικὲς συνθῆκες θερμοκρασίας καὶ πίεσεως)
- Ἡ θερμικὴ δύναμη ἐνός καυσίμου ἐκφράζεται σὲ Kcal κατὰ Kg (γιὰ τὰ στερεὰ καὶ 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) Να 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 ΟΥ: 1 cm 20° C.

β) Πόση ποσότητα θερμότητας πήρε το νερό για να ύψωθεί η θερμοκρασία του από 27°C σε 61°C;

γ) 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/min.

2. 500 g νερό θερμοκρασίας 22° C άπορροφούν ποσότητα θερμότητας 12.500 cal. Ποιά είναι η τελική θερμοκρασία του μείγματος;

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 ριξώμε σε μία μπανιέρα με 45 l νερό 60° C για να πάρωμε τελικά νερό 36° C;

5. Η αντίσταση ενός ηλεκτρικού βραστήρα δίνει 120 cal στο δευτερόλεπτο.

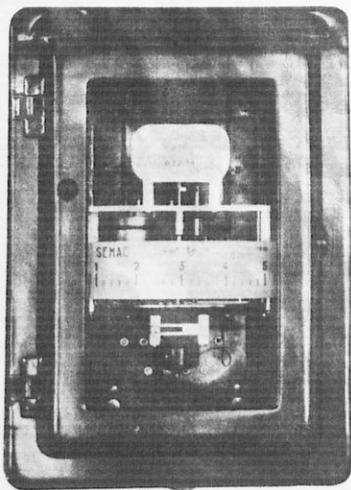
*Αν ο βραστήρας παρέχη 0,75 l νερό με αρχική θερμοκρασία 20° C και άπορροφή τα 80 % της προσφερόμενης θερμότητας, πόσος χρόνος χρειάζεται, για να φθάση η θερμοκρασία του νερού στους 100° C;

6. Για να έχωμε 120 l νερό 32° C ανακατεύουμε κρύο νερό 15° C και θερμό 55° C. Πόσο κρύο και πόσο θερμό νερό πρέπει να πάρωμε;

II Το θερμιδόμετρο.

7. Για να υπολογίσωμε την απώλεια θερμότητας σε ένα θερμιδόμετρο κάνωμε το εξής πείραμα: Χύνωμε στο θερμιδόμετρο 500 g νερό 49° C και παίρνωμε τη θερμοκρασία του κάθε μισή ώρα: επαναλαμβάνωμε το ίδιο πείραμα με το θερμιδόμετρο εφοδιασμένο με περίβλημα και κάλυμμα. Με τις τιμές που παίρνωμε καταρτίζωμε τον παρακάτω πίνακα.

Χρόνος (mn)	Θερμιδόμετρο με περίβλημα	Θερμιδόμετρο χωρίς 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



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 ώριμες τονοθερμίδες. Ένω, με τη βαθμολόγηση του κέντρου μπορούμε να έχωμε κάθε στιγμή την τιμή της θερμικής ροής σε «τονοθερμίδες ανά ώρα».

α) Να παρασταθεί γραφικά η πτώση της θερμοκρασίας σε κάθε θερμιδόμετρο σε συνάρτηση με το χρόνο. (Στόν άξονα ΟΧ: $1 \text{ cm} = 30 \text{ mn}$ με άρχη το 0 και οι θερμοκρασίες στόν ΟΥ με $1 \text{ cm} = 5^\circ \text{C}$ και άρχη 20°C).

Σύμφωνα με τόν πίνακα να υπολογιστούν σε cal/g ή $\text{άπώλεια θερμότητας}$, σε κάθε ώρα, του νερού του θερμιδομέτρου: α) χωρίς σκέπασμα και β) με σκέπασμα.

8. Μιά κατασαρόλα έχει χωρητικότητα $1,1 \ell$. Τη γεμίζουμε με νερό θερμοκρασίας 90°C και ή θερμοκρασία Ισορροπεί στους 85°C .

α) Πόση θερμότητα άπορρόφηση ή κατασαρόλα, άν ή άρχική θερμοκρασία της ήταν 15°C .

β) Να υπολογιστή τó Ισοδύναμο σε νερό τής κατασαρόλας.

γ) Να υπολογιστή ή ποσότητα θερμότητας που χάνει, όταν ή θερμοκρασία του νερού κατεβαίνει άπό 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 ή τελική θερμοκρασία του;

10. Σε ένα θερμιδόμετρο που έχει Ισοδύναμο σε νερό 20 g και περιέχει 580 g νερό 12°C , βυθίζουμε μιά ήλεκτρική αντίσταση για λίγη ώρα και ή τελική θερμοκρασία είναι 20°C .

Πόση ποσότητα θερμότητας έδωσε ή αντίσταση;

III. Ειδική θερμότητα.

11. Πόση θερμότητα χρειάζεται 1ℓ ύδραργύρου, για να ύψωθή ή θερμοκρασία του άπό 18°C σε 60°C ; (Πυκνότητα ύδραργύρου: $13,6 \text{ g/cm}^3$ ειδική θερμότητα ύδραργύρου $0,033 \text{ cal/g}^\circ \text{C}$).

12. Μιά κατασαρόλα άπό άλουμίνιο, με ειδική θερμότητα $0,21 \text{ cal/g}^\circ \text{C}$, ζυγίζει 360 g .

α) Ποιά είναι τó Ισοδύναμό της σε νερό;

β) Πόση θερμότητα άπορροφά, όταν άνεβή ή θερμοκρασία της άπό 15°C σε 100°C ;

13. Ή πλάκα του ήλεκτρικού σίδηρου σιδερώματος ζυγίζει 1 Kg και έχει ειδική θερμότητα $0,1 \text{ cal/g}^\circ \text{C}$.

42° και 43° ΜΑΘΗΜΑ:

ΤΗΞΗ - ΠΗΞΗ

1 Παρατήρηση:

Ήν πυρώσωμε λίγο μολύβι σε ένα σιδερένιο κουτάλι, παρατηρούμε ότι τó μολύβι περνά κατευθείαν άπό τή στερεή κατάσταση στην ύγρη. Λέμε τότε ότι *λιώνει*. Αυτό τó φαινόμενο, δηλ. τó λιώσιμο, λέγεται *τήξη*.

Ήν τó άφήσωμε να κρυσώσει, ξαναγίνεται στερεό, *αήζει* και τó φαινόμενο λέγεται *λήξη* του σώματος.

Πυρώνομε στή φλόγα μιάς λυχνίας Bunsen ένα γυάλινο σωλήνα. Τó γυαλί μαλακώνει, όποτε μπορεί να λυγίση ή να μακρύνη και άν ή θερμοκρασία είναι πολύ ύψηλή, και να λιώση.

Ή τήξη που παθαίνει τó μολύβι λέγεται κρυστα-

Πόσος χρόνος χρειάζεται, για να ύψωθή ή θερμοκρασία της κατά 50°C , άν ή θερμαντική αντίσταση παρέχη στην πλάκα 120 cal στο δευτερόλεπτο;

14. Σε ένα άδειο όρειχάλκινο δοχείο, βάρους 50 g και θερμοκρασίας 10°C , χύνουμε 20 g νερό θερμοκρασίας 50°C , όποτε ή τελική θερμοκρασία είναι 42°C .

α) Πόση θερμότητα άπορρόφηση ό όρειχάλκος;

β) Ποιά είναι ή ειδική θερμότητά του;

15. Προσδιορίζομε με διπλή ζύγισση τή μάζα ενός σιδερένιου κομματίου ως έξης: 1. Τó σιδερένιο κομμάτι + 140 g Ισορροπεί τó άπόβαρο. 2. Τó άπόβαρο Ισορροπεί 220 g .

α) Πόση μάζα έχει τó σιδερένιο κομμάτι;

β) Τó βυθίζομε σε μιά λέκάνη με νερό 100°C και έπειτα σε ένα θερμιδόμετρο με Ισοδύναμο σε νερό 500 g και θερμοκρασία 20°C .

Ήν ή τελική θερμοκρασία είναι $21,4^\circ \text{C}$, ποιά είναι ή ειδική θερμότητα του σίδηρου;

IV. Θερμική δύναμη ενός καυσίμου.

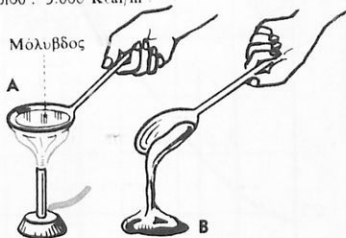
16. 1 Kg άνθρακίτης κοστίζει 2 δραχμές και δίδει, όταν καίγεται, 8.000 Kcal . Άλλά ή συσκευή, όπου γίνεται ή καύση, χάνει τά 30% αύτης τής θερμότητας.

Ήν χρησιμοποιούμε τήν ήμέρα 20ℓ νερό που θερμαίνει αύτή ή συσκευή άπό 12°C σε 80°C , πόση είναι ή κατανάλωση σε άνθρακίτη και πόσα τά ήμερήσια έξοδα;

17. α) Πόσον όγκο φωταερίου πρέπει να κάψωμε, για να ύψώσωμε τή θερμοκρασία 800ℓ νερού άπό 15°C σε 40°C ; Ή θερμική δύναμη του φωταερίου είναι 5.000 Kcal/m^3 .

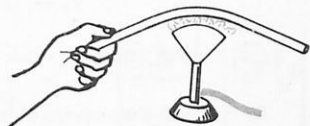
β) Στην πραγματικότητα χρειάζονται 12 m^3 φωταερίου. Ποιά είναι ή άπόδοση τής συσκευής;

18. Ένα χάλκινο δοχείο ζυγίζει 2 Kg και περιέχει 5ℓ νερό θερμοκρασίας 10°C . Ήν θέλωμε να άνυψώσωμε τή θερμοκρασία του στους 80°C χρησιμοποιώντας φωταέριο, πόσα m^3 φωταερίου θά κατανάλώσωμε, με τήν προπόθεση ότι δέν έχομε άπώλειες θερμότητας; Ειδική θερμότητα χαλκού: $0,1 \text{ cal/g}^\circ \text{C}$, θερμική δύναμη φωταερίου: 5.000 Kcal/m^3 .

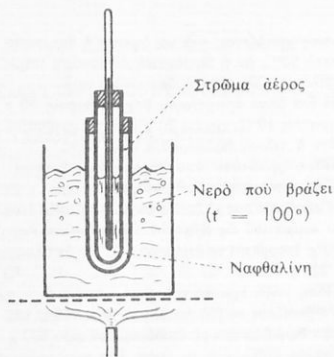


Σχ 1. Ή τήξη του μολύβου είναι κρυσταλλική

A) Τήξη B) Στερεοποίηση (πήξη)



Σχ 2: Τó γυαλί παθαίνει πλαστική τήξη



Σχ. 3. Τήξη ναφθαλίνης

λική, ενώ η τήξη που παθαίνει το γυαλί, 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), εξαχνούνται. Αντίθετα όλα τα υγρά μπορούν να στερεοποιηθούν, όταν ψυχθούν.

Παρατήρηση. Μερικά σώματα, όπως η κιμωλία, η ζάχαρη, παθαίνουν διάσπαση με την επίδραση της θερμότητας, ενώ άλλα λιώνουν σε πολύ υψηλή θερμοκρασία (άργυλος, μαγνησία, άσβέστης κτλ.) και χαρακτηρίζονται *δύστηκτα σώματα*.

2 Πείραμα :

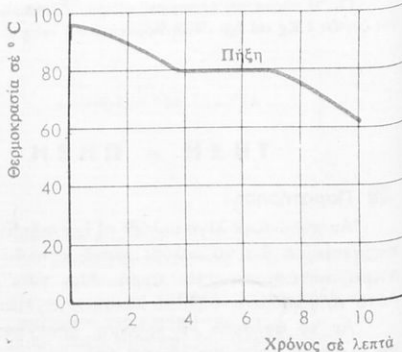
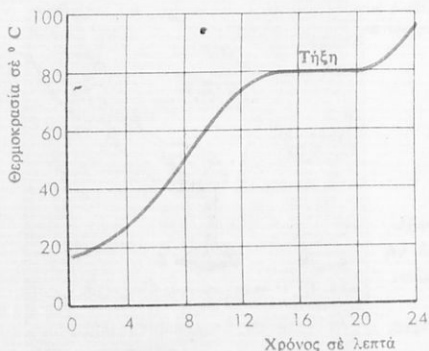
A) Πραγματοποιούμε τη διάταξη που βλέπουμε στο σχήμα 3. Ο έσωτερικός σωλήνας περιέχει ναφθαλίνη σε σκόνη, όπου έχουμε βάλει ένα θερμόμετρο.

● Θερμαίνουμε το νερό του εξωτερικού δοχείου και σημειώνουμε τη θερμοκρασία της ναφθαλίνης σε κάθε 2 min

χρόνος σε min	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	93	98	
			σ τ ε ρ ε ό						στερεό + υγρό τήξη				υγρό	

● Τοποθετούμε τη συσκευή μέσα σε κρύο νερό και σημειώνουμε πάλι τις θερμοκρασίες της ναφθαλίνης, όπως και προηγουμένως.

χρόνος σε min	0	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	
θερμοκρασία ναφθαλίνης	98	95	90	84	80	80	80	80	76	70	65	
		υ γ ρ ό				υγρό + στερεό πήξη				στερεό		



Σχ. 4. Γραφική παράσταση τήξεως

Γραφική παράσταση πήξεως

B) Βάζουμε ένα θερμόμετρο μέσα σε τρίμματα πάγου, που λιώνει. Παρατηρούμε, ότι, όσο λιώνει ο πάγος η θερμοκρασία του μένει σταθερή στους 0°C.

Νόμοι τῆς τήξεως καὶ τῆς πήξεως.

α) Μὲ σταθερὴ πίεση ἓνα καθαρὸ σῶμα λιώνει σὲ μιὰ ὀρισμένη θερμοκρασία, ἣ ὁποία λέγεται **σημεῖο τήξεως**.

Ἡ θερμοκρασία αὐτὴ μένει σταθερὴ ὅσο διαρκεῖ ἡ τήξη τοῦ σώματος.

β) Μὲ σταθερὴ πίεση ἓνα καθαρὸ σῶμα πηρίζει σὲ μιὰ ὀρισμένη θερμοκρασία, ἣ ὁποία λέγεται **σημεῖο πήξεως**.

Ἡ θερμοκρασία αὐτὴ μένει σταθερὴ ὅσο διαρκεῖ ἡ πήξη τοῦ σώματος.

Τὸ σημεῖο τήξεως ἑνὸς σώματος εἶναι τὸ ἴδιο μὲ τὸ σημεῖο πήξεως καὶ ἀποτελεῖ μιὰ φυσικὴ σταθερὰ γιὰ τὰ καθαρὰ σώματα.

Θερμότης τήξεως μερικῶν καθαρῶν σωμάτων :

Ἵδρογόνο στερεό	-259° C	Γλυκερίνη σὲ ὑπέρηξη	Ψευδάργυρος	420° C
Ἵξυγόνο στερεό	-218° C	κάτω ἀπὸ	Ἴλουμίνιο	660° C
Ἰζωτο στερεό	-210° C	Φωσφόρος	Ἄργυρος	960° C
Οἰνόπνευμα	-114° C	Ναφθαλίνη	Χρυσός	1060° C
Ἵδράργυρος	-39° C	Θεῖον	Χαλκός	1080° C
Πάγος (ἔξ ὀρισμοῦ)	-0° C	Κασσίτερος	Σιδηρός	1530° C
Βενζίνη	5,4° C	Μόλυβδος	Ἰασβέστιο	2570° C
			Βολφράμιο	3370° C

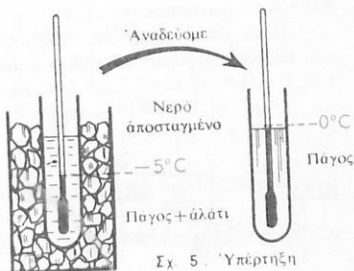
3 Ἵπέρηξη.

● Σὲ ἓναν πολὺ καθαρὸ δοκιμαστικὸ σωλήνα βάζομε λίγο ἀποσταγμένο νερὸ καὶ ἓνα θερμοῦμετρο. Τοποθετοῦμε κατόπι τὸ σωλήνα σὲ ἓνα δοχεῖο ποὺ περιέχει μείγμα ἀπὸ τρίμματα πάγου καὶ ἀλάτι (ψυκτικὸ μείγμα).

● Παρατηροῦμε ὅτι ἡ θερμοκρασία τοῦ ἀποσταγμένου νεροῦ κατεβαίνει ἄρκετους βαθμοὺς κάτω ἀπ' τὸ 0° C, χωρὶς τὸ νερὸ νὰ πήξει. Τὸ νερὸ βρίσκεται στὴν κατάσταση τῆς ὑπέρηξης.

● Ἄν κινήσωμε τὸ σωλήνα, τὸ νερὸ πηρίζει ἀπότομα καὶ ἡ θερμοκρασία του ἀνεβαίνει στοὺς 0° C.

Ἡ ὑπέρηξη εἶναι μιὰ κατάσταση ἀσταθῆς, ὅταν εἶναι σὲ ὑγρὴ κατάσταση, ἂν καὶ ἔχη θερμοκρασία κάτω ἀπὸ τὸ σημεῖο τήξεως.



Σχ. 5. Ἵπέρηξη

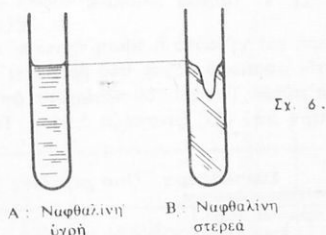
4 Μεταβολὴ τοῦ ὄγκου κατὰ τὴν τήξη καὶ τὴν πήξη

A. Ἄν λιώσωμε ναφθαλίνη σὲ ἓνα δοκιμαστικὸ σωλήνα, θὰ παρατηρήσωμε, ὅτι, ὅσο διαρκεῖ ἡ τήξη, ἡ στερεὰ ναφθαλίνη μένει στὸν πυθμένα τοῦ σωλήνα. Αὐτὸ συμβαίνει, γιὰτὶ ὁ ὄγκος μιᾶς μάζας στερεᾶς ναφθαλίνης εἶναι μικρότερος ἀπὸ τὸν ὄγκο ἴσης μάζας ὑγρῆς.

● Ὄταν λιώσῃ ὅλη ἡ ναφθαλίνη, σημειώσωμε τὴν στάθμη τοῦ ὑγροῦ στὸ σωλήνα καὶ τὸν ἀφήνωμε νὰ κρυώσῃ.

Παρατηροῦμε ὅτι, ὅταν στερεοποιηθῇ ὅλο τὸ ὑγρὸ, ἡ στάθμη του θὰ ἔχη κατέβῃ λίγο στὸ σωλήνα καὶ ἡ ἐπιφάνεια τῆς στερεᾶς ναφθαλίνης θὰ ἔχη γίνῃ κοίλη. Αὐτὸ δείχνει ὅτι ὁ ὄγκος τοῦ σώματος μίκρυνε.

Τὴν ἴδια παρατήρηση μποροῦμε νὰ κάνωμε μὲ πολλὰ ἄλλα σώματα (θειάφι, παραφίνη, μόλυβδο κτλ.).



Σχ. 6.



Σχ. 7.

Συμπέρασμα. *Ο όγκος των περισσότερων σωμάτων, όταν λιώνουν, μεγαλώνει και 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 ψυκτικό μείγμα (άλατι + πάγος).

Παρατηρούμε, ύστερα από ένα χρονικό διάστημα, ότι το νερό γίνεται πάγος, πού ένα μέρος του βγαίνει από το στόμιο τής φιάλης, ενώ η φιάλη σπάζει.

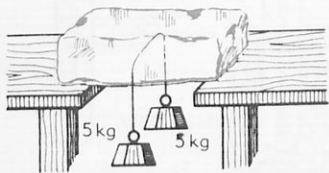
Συμπέρασμα. *Όταν το νερό γίνεται πάγος, ο όγκος του μεγαλώνει. Με άκριβεις μετρήσεις βρούμε ότι 1000 cm³ νερό 0° C μάζ δίνουν 1090 cm³ πάγο στην ίδια θερμοκρασία.*

Αποτελέσματα. Η εξαίρεση αυτή πού 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 τα ψυγεία των αυτοκινήτων (αν έχουν μόνο καθαρό νερό), οι σωληνώσεις του νερού, τὰ άγγεία τών δένδρων, θρυμματίζονται οι βράχοι πού έχουν πόρους κτλ. Γιατί;

Επίσης επειδή ο πάγος μένει στην επιφάνεια του νερού, τὰ ζώα και τὰ φυτά πού ζουν μέσα στις λίμνες, στα ποτάμια και στις θάλασσες, όχι μόνο δέν βλάπτονται άπ' τόν πάγο, αλλά και προστατεύονται. Γιατί;

Εκτός από τó νερό συμβαίνει τó ίδιο και σε άλλα σώματα. Π.χ. ο όγκος του χυτοσιδήρου και του άργύρου μεγαλώνει όταν τὰ σώματα αυτά στερεοποιούνται.



Σχ. 8. Πείραμα άνατήξεως

κρή και γι' αυτό η πίεση πάνω σ' αυτήν την επιφάνεια είναι πολύ μεγάλη. Έξαιτίας αυτής τής πίεσεως ο πάγος πού βρίσκεται κάτω άπ' τó σύρμα λιώνει και τó σύρμα εισχωρεί μέσα σ' αυτόν. Τó νερό πού προέρχεται άπ' την τήξη, επειδή δέν πιέζεται και έχει θερμοκρασία μικρότερη από 0° C ξαναπήζει άμέσως. Τó φαινόμενο αυτό λέγεται **άνάπηξη**.

5 Έπίδραση τής πίεσεως στην τήξη του πάγου.

Στηρίζουμε μια κολόνα πάγο σε δυό ύποστηρίγματα και περνάμε πάνω άπ' αυτή ένα σύρμα με δυό βάρη τών 5 Κρ κρεμασμένα στα άκρα του (σχ. 8).

Παρατηρούμε ότι τó σύρμα περνά σιγά σιγά την κολόνα, και πέφτει, ενώ ο πάγος δέν φαίνεται πουθενά να *έχη κοπή*.

Έξήγηση. Η πιεστική δύναμη τών 10 Κρ μεταδίδεται άπό τó σύρμα σε μια επιφάνεια του πάγου πολύ μι-

Συμπέρασμα. *Όταν μεγαλώνει ή πίεση, χαμηλώνει τó σημείο τήξεως του πάγου.*

Συνέπειες. Ο παγετώνας σχηματίζεται άπό την άνάπηξη του νερού πού προέρχεται άπό την τήξη του χιονιού τών κατωτέρων στρωμάτων τὰ όποια πιέζονται άπό τὰ άνωτερα. Ο πάγος λιώνει και τροφοδοτεί τούς χειμάρρους στο βάθος του παγετώνα, επειδή δέχεται την πίεση άπό τó βάρος αυτού του παγετώνα.

6 Θερμότητα τήξεως.

Θερμαίνουμε συγχρόνως με δυό λυχνίες οινόπνευματος πού να έχουν την ίδια φλόγα μια

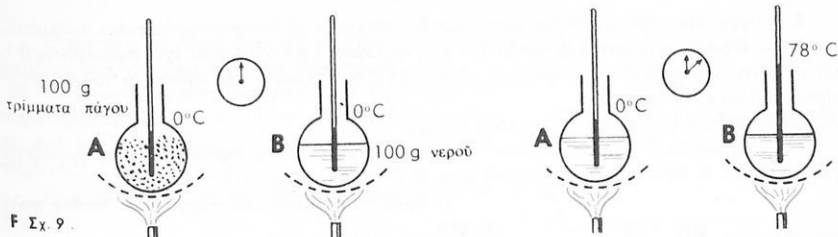


Fig. 9.

φιάλη Α ή όποια περιέχει τρίμματα πάγου, που τὰ ἀναδεύουμε ώστόσο λιώση όλος ό πάγος και μία άλλη φιάλη με καθαρό νερό 0° C. Τὰ τρίμματα του πάγου τῆς μιᾶς φιάλης και τὸ νερό τῆς άλλης πρέπει νὰ ἔχουν τὴν ἴδια μάζα (σχ. 9).

Ὁ πάγος, γιὰ νὰ λιώσει, ἀπορροφᾷ θερμότητα, χωρίς νὰ μεταβάλλεται ἡ θερμοκρασία του.

Προσδιορισμός τῆς θερμότητας τήξεως του πάγου (σχ. 10).

- Τὸ θερμοδόμετρο που θὰ χρησιμοποιήσωμε ἔχει ἰσοδύναμο σὲ νερό : 20 g
- Περιέχει νερό : 400 g
- Ἡ θερμοκρασία του εἶναι : $t_1 = 23,7^\circ \text{C}$.
- Ἡ συνολικὴ μάζα τοῦ θερμοδόμετρου (θερμοδόμετρο, ἔξαρτήματα και νερό) εἶναι : 515,9 g (σχ. 10 Α).
- Παίρνομε ἕνα κομμάτι πάγο 0° C (ἀπὸ ἕνα μείγμα πάγου και νεροῦ) και ἀφοῦ τὸ σκουπίσωμε με ἕνα στυπόχαρτο, τὸ βάζομε μέσα στὸ θερμοδόμετρο.
- Ὁ πάγος θὰ λιώσει και ἡ θερμοκρασία τοῦ νεροῦ θὰ κατεβῆ (σχ. 10 Β).
- Σημειώνομε τὴ θερμοκρασία μόλις λιώσει όλος ό πάγος : $t_2 = 18,5^\circ \text{C}$ και ζυγίζομε τὸ θερμοδόμετρο : 539 g (σχ. 10 Γ).

Υπολογισμός.

Ἡ μάζα τοῦ πάγου που βάλामε μέσα στὸ θερμοδόμετρο εἶναι : $539 \text{ g} - 515,9 \text{ g} = 23,1 \text{ g}$.

Τὸ νερό, μαζί με τὸ ἰσοδύναμο σὲ νερό τοῦ θερμοδόμετρου, ἀντιπροσωπεύει μιὰ μάζα :

$400 \text{ g} + 20 \text{ g} = 420 \text{ g}$ νερό, που ἡ θερμοκρασία του κατέβηκε ἀπὸ $23,7^\circ \text{C}$ σὲ $18,5^\circ \text{C}$. Ἐχασε

λοιπὸν θερμότητα : $Q \text{ cal} = 420 \text{ cal/}^\circ \text{C} (23,7 - 18,5)^\circ \text{C} = 2184 \text{ cal}$

Τὶς 2.184 cal ἀπορρόφησε ό πάγος (23,1 g).

α) γιὰ νὰ λιώσει ό πάγος και

β) γιὰ νὰ ἀνεβῆ ἡ θερμοκρασία τοῦ νεροῦ που προῆλθε ἀπὸ τὴν τήξη τοῦ πάγου ἀπὸ 0° C σὲ $18,5^\circ \text{C}$.

Ποσότητα θερμότητας που ἀπορρόφησε τὸ νερό τὸ όποιο προῆλθε ἀπ' τὴν τήξη τοῦ πάγου

$$Q \text{ cal} = 23,1 \text{ cal/}^\circ \text{C} \times 18,5^\circ \text{C} = 427 \text{ cal.}$$

Ποσότητα θερμότητας που ἀπορρόφησε ό πάγος γιὰ νὰ λιώσει.

$$Q_2 \text{ cal} = 2184 \text{ cal} - 427 \text{ cal} = 1757 \text{ cal}$$

και γιὰ νὰ λιώσει 1 g πάγου ἀπορροφᾷ :

$$\frac{1757 \text{ cal}}{23,1 \text{ g}} = 76 \text{ cal/g.}$$

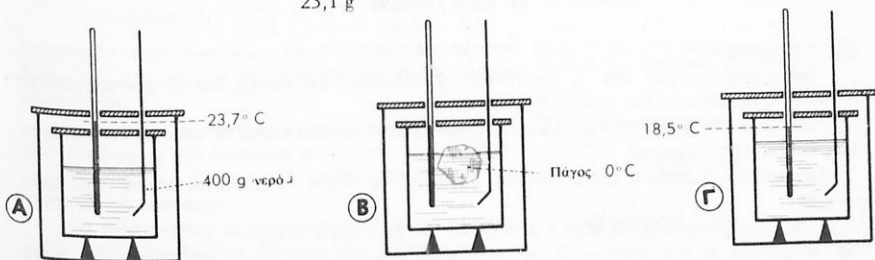


Fig. 10. Προσδιορισμός τῆς θερμότητας τήξεως τοῦ πάγου

Στη σειρά των προηγούμενων μετρήσεων δεν μπορούμε να αποφύγουμε ορισμένα σφάλματα. Από ακριβείς μετρήσεις έχει βρεθεί ότι για να λιώσει 1 g πάγος που έχει θερμοκρασία 0° C και να γίνει νερό πάλι 0° C. (χωρίς δηλ. να αλλάξει ή θερμοκρασία του, πρέπει να του παραχωρήσουμε 80 cal (79,7 ακριβώς).

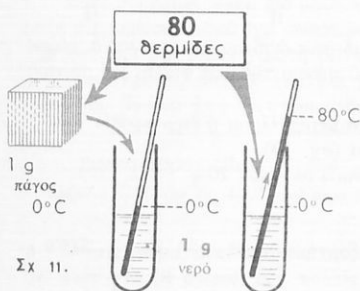
Η θερμότητα τήξεως του πάγου είναι 80 cal/g.

Για να λιώσουμε 1 g πάγο, πρέπει να παραχωρήσουμε τόση θερμότητα όση χρειάζεται για να ανέβει ή θερμοκρασία 1 g νερού από 0° C σε 80° C (σχ. 11).

Η θερμότητα τήξεως του πάγου είναι λοιπόν πολύ μεγάλη.

Εφαρμογές. Με τον πάγο διατηρούμε τα τρόφιμα στα ψυγεία, γιατί, όταν λιώνει, απορροφά μεγάλη ποσότητα θερμότητας από τον αέρα και τα τρόφιμα του ψυγείου, και ή θερμοκρασία τους κατεβαίνει.

Τα χιόνια και οι παγετώνες άργουν πολύ να λιώσουν, παρά τη μεγάλη ποσότητα θερμότητας που δέχονται από την ακτινοβολία του ήλιου.



Σχ 11.

Θερμότης τήξεως μερικών καθαρών σωμάτων (cal/g)			
Θειον	10	Μόλυβδος	5,4
Κασσίτερος	15	Ψευδάργυρος	28
		Αργυρος	24
		Υδράργυρος	2,7

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

1. Τήξη είναι ή μετάβαση ενός σώματος από τη στερεά κατάσταση στην υγρή, όταν το σώμα παίρνει θερμότητα. Και πήξη ή αντίθετη μετάβαση, από την υγρή κατάσταση στη στερεά όταν το σώμα χάνει θερμότητα.

2. Με σταθερή πίεση ένα καθαρό σώμα λιώνει σε μια ορισμένη θερμοκρασία, ή οποία λέγεται σημείο τήξεως. Η θερμοκρασία αυτή μένει σταθερή όσο διαρκεί ή τήξη.

Το σημείο τήξεως και το σημείο πήξεως ενός σώματος καθαρού είναι το ίδιο.

3. Ένα καθαρό σώμα βρίσκεται σε υπέρτηξη, όταν στην υγρή κατάσταση έχει θερμοκρασία κατώτερη από το σημείο τής πήξεως.

4. Γενικά ή τήξη συνοδεύεται με αύξηση του όγκου.

5. Όταν αύξηθι ή πίεση, το σημείο τήξεως του πάγου κατεβαίνει.

6. Θερμότητα τήξεως ενός σώματος είναι ή ποσότητα τής θερμότητας την όποια πρέπει να δώσουμε σε 1 g του σώματος, όταν βρίσκεται στη θερμοκρασία τής τήξεως, για να περάσει στην υγρή κατάσταση με την ίδια θερμοκρασία.

Η θερμότητα τήξεως του πάγου είναι 80 cal/g.

44° ΜΑΘΗΜΑ : Η έννοια του κορεσμένου ατμού.

Η ΕΞΑΤΜΙΣΗ

1. Ξεάτμιση.

Έχομε παρατηρήσει ότι ή υγρή αύλη, ύστερα από μια βροχή, και τὰ βρεγμένα ρούχα που είναι άπλωμένα σε ένα σχοινί, στεγνώνουν.

Γνωρίζομε ότι είναι επικίνδυνο να μεταχειριζόμαστε βενζίνα κοντά σε φλόγα, για να βγάλωμε λεκέδες από τὰ ρούχα.

Το νερό και ή βενζίνα μεταβάλλονται σε αέρια, τὰ όποια ονομάζονται άτμοι, δηλ. εξαερριούνται.

Ξεαερίωση ενός σώματος είναι ή μετατροπή του από υγρό σε αέριο.

● Αν χύσωμε σε ένα πιατάκι 2 cm³ αιθέρα, σε μερικά λεπτά όλος ό αιθέρας θα εξαφανιστι και ή μυρωδιά του θα διαχυθι σε όλο το δωμάτιο.

Όπως όλα τα αέρια έτσι και οι άτμοι του αιθέρα γεμίζουν όλο το χώρο ο οποίος τους προσφέρεται.

● Αν επαναλάβουμε το ίδιο πείραμα με οινόπνευμα, θα παρατηρήσουμε ότι και αυτό εξαφανίζεται, αλλά άργότερα απ' τον αιθέρα (σχ. 1). Τα υγρά αυτά λέγονται πτητικά.

Το οινόπνευμα είναι λιγότερο πτητικό από τον αιθέρα.

Και τέλος, αν χρησιμοποιήσουμε για το ίδιο πείραμα λάδι, θα παρατηρήσουμε ότι η ποσότητα του υγρού δε μεταβάλλεται.

Το λάδι είναι ελάχιστα πτητικό.

Στά προηγούμενα πειράματα δεν παρατηρούμε καμιά μεταβολή στο έσωτερικό του υγρού. Η εξαερίωση γίνεται μόνο απ' την επιφάνειά του και λέγεται **εξάτμιση**.

Εξάτμιση είναι ο σχηματισμός ατμών απ' την επιφάνεια του υγρού. Η εξάτμιση αυτή δεν είναι στιγμιαία.

2 Ταχύτητα της εξάτμισης.

Παρατήρηση. Για να στεγνώσουν γρήγορα τα άσπρόρουχα, τα άπλώνουμε σε ένα σχοινί.

Οι άλυκες έχουν μεγάλη επιφάνεια και μικρό βάθος.

● Τοποθετούμε στο δίσκο ενός ζυγού ένα πιατάκι με λίγα cm^3 αιθέρα και το ισορροπούμε με ένα απόβαρα (ντάρα) στον άλλο δίσκο (σχ. 2).

● Παρατηρούμε ότι η φάλαγγα του ζυγού αρχίζει να γέρνει απ' το μέρος των σταθμών και ύστερα από 5 mn, για να επαναφέρουμε την ισορροπία πρέπει να βάλουμε σταθμά στο δίσκο όπου έχουμε τον αιθέρα, π.χ. 1,7 g.

Έχουν εξατμιστεί λοιπόν μέσα σε 5 mn 1,7 g αιθέρα.

Λέμε ότι η ταχύτητα εξάτμισης του αιθέρα στη θερμοκρασία που γίνεται το πείραμα είναι:

$$1,7 \text{ g} : 5 \text{ mn} = 0,34 \text{ g/mn}.$$

● Αν αντικαταστήσουμε το πιατάκι με ένα άλλο που να έχει μεγαλύτερη επιφάνεια και επαναλάβουμε το πείραμα, θα ιδούμε ότι σε 5 mn θα εξατμιστούν 6,8 g αιθέρα (σχ. 3).

Η επιφάνεια του πυθμένα του πρώτου πιάτου είναι 132 cm^2 και του δεύτερου 528 cm^2 .

Παρατηρούμε ότι: $\frac{132}{528} = \frac{1}{4}$ $\frac{1,7}{6,8} = \frac{1}{4}$

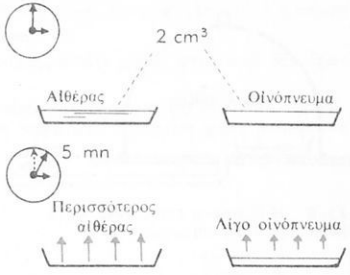
δηλαδή, αν τετραπλασιάσουμε την ελεύθερη επιφάνεια του υγρού, και η ποσότητα του εξατμιζόμενου υγρού τετραπλασιάζεται.

Με σταθερή θερμοκρασία ή ταχύτητα της εξάτμισης είναι ανάλογη με την επιφάνεια του υγρού.

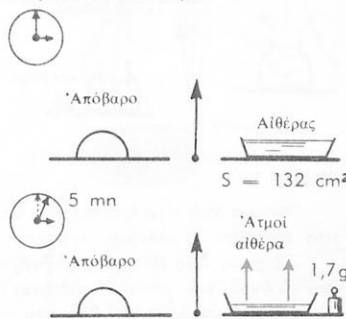
Παρατήρηση. Τα βρεγμένα ρούχα στεγνώνουν πιο γρήγορα: το καλοκαίρι.

Δεν είναι ανάγκη να σκουπιστούμε, για να στεγνώσουμε, αν βγοῦμε από τη θάλασσα μια ζεστή μέρα.

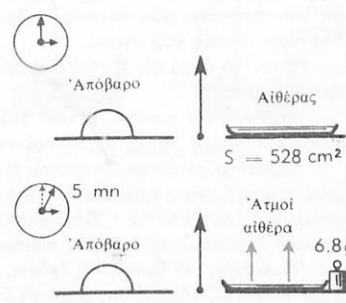
● Βάζουμε την ίδια ποσότητα αιθέρα σε δυο δμοια δοχεία και τα ισορροπούμε σε ένα ζυγό (σχ. 4).



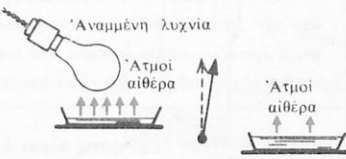
Σχ. 1. Ο αιθέρας είναι περισσότερο πτητικός από το οινόπνευμα.



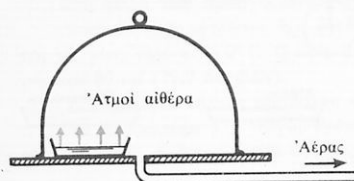
Σχ. 2. Η ταχύτητα της εξάτμισης είναι $1,7 \text{ g} : 5 \text{ mn} = 0,34 \text{ g/mn}$



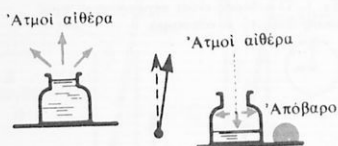
Σχ. 3. Η ταχύτητα εξάτμισης είναι ανάλογη με την επιφάνεια του υγρού.



Σχ. 4. Η αύξηση της θερμοκρασίας επιταχύνει την εξάτμιση.



Σχ. 5. Η ελάττωση της πίεσως επιταχύνει την εξάτμιση



Σχ. 6. Η εξάτμιση είναι ταχύτερη στην άριστερη φιάλη

Ύστερα από λίγο η ισορροπία χαλά και η φάλαγγα γέρνει απ' το μέρος που είναι το δεύτερο φιαλίδιο. Η εξάτμιση δηλ. απ' το δεύτερο φιαλίδιο γίνεται με μικρότερη ταχύτητα.

Εξήγηση. Στο δεύτερο φιαλίδιο οι ατμοί που βγαίνουν απ' τον αίθερα μαζεύονται πάνω από το υγρό, ενώ στο πρώτο δοχείο διασκορπίζονται στην ατμόσφαιρα. Η συσώρευση αυτή των ατμών δυσκολεύει την εξάτμιση του υγρού και γι' αυτό την κάνει βραδύτερη.

Η ταχύτητα της εξατμίσεως μεγαλώνει, όταν ο αέρας ανανεώνεται πάνω απ' την επιφάνεια του υγρού.

● Γι' αυτό το λόγο σε μια όρισμένη θερμοκρασία ο αέρας ή το αέριο που βρίσκεται πάνω απ' την επιφάνεια ενός πτητικού υγρού, δε μπορεί να συγκρατήσει άπειρο ποσό από τους ατμούς του υγρού.

Όταν το υγρό δεν εξατμίζεται πλέον, οι ατμοί του έχουν κορεστή και λέγονται **κορεσμένοι ατμοί**.

Βρίσκεται ότι στους 0°C , 1 m^3 ο αέρας δε μπορεί να συγκρατήσει παραπάνω από 4,8 g υδρατμούς, στους 20°C , 17,3 g και στους 40°C , 49 g.

Παρατηρούμε ακόμα, ότι, όταν ο καιρός είναι πολύ υγρός, τα άσπρόρουχα δε στεγνώνουν, γιατί ο αέρας έχει κορεστή από υδρατμούς. Όταν όμως η θερμοκρασία ανεβή, η εξάτμιση ξαναρχίζει. Αντίθετα αν η θερμοκρασία κατεβή, τότε ένα μέρος απ' τους υδρατμούς της ατμοσφαιρας υγροποιείται, ο ατμός συμπυκνώνεται.

Η ομίχλη, οι βροχές, ή δρόσος, το χιόνι, τα σταγονίδια του νερού που σχηματίζονται στην επιφάνεια της φιάλης, όταν τη βγάλωμε από το ψυγείο κτλ., οφείλονται στη συμπύκνωση των ατμών της ατμοσφαιρας.

Αν πλησιάσωμε πάνω από το ένα δοχείο μια αναμμένη ηλεκτρική λάμπα, η ισορροπία του ζυγού χαλά, και η φάλαγγα γέρνει απ' το μέρος του άλλου δοχείου.

Η ανύψωση της θερμοκρασίας επιταχύνει την εξάτμιση

Αν τοποθετήσουμε κάτω απ' τον κώδωνα μιας αεραντλίας ένα πινατάκι με λίγα cm^3 αιθέρα, θα παρατηρήσωμε ότι η εξάτμιση γίνεται πολύ ταχύτερη, όταν αρχίσωμε να αφαιρούμε τον αέρα απ' τον κώδωνα, δηλ. όταν ελαττώνωμε την πίεση πάνω από την επιφάνεια του υγρού.

Στη βιομηχανία χρησιμοποιούν αυτή τη μέθοδο, για να συμπυκνώνουν τους ζαχαρούχους χυμούς.

Παρατήρηση. Τα βρεγμένα άσπρόρουχα στεγνώνουν πολύ πιο εύκολα στον ελεύθερο αέρα παρά σε ένα κλειστό δωμάτιο.

Για να διατηρηθή υγρό ένα κατάπλασμα, το απομονώνωμε απ' τον αέρα με μια πετσέτα.

● Τοποθετούμε στο δίσκο ενός ζυγού ένα φιαλίδιο γεμάτο με αιθέρα και στον άλλο δίσκο ένα όμοιο, το όποιο όμως περιέχει πολύ λιγότερο αιθέρα ($1/4$ του πρώτου), και ισορροπούμε με αντίβαρο το ζυγό.

Συμπέρασμα. Σε μια όρισμένη θερμοκρασία, ο αέρας ή το αέριο που βρίσκεται πάνω από την επιφάνεια ενός υγρού πτητικού, δε μπορεί να συγκρατήσει στη μονάδα του όγκου του παρα όρισμένη μόνο ποσότητα από τους ατμούς του υγρού. Παθαίνει κορεσμό, ή εξάτμιση παύει, ενώ εξακολουθεί να μένει μια ποσότητα υγρού.

- ΠΕΡΙΛΗΨΗ**
1. Εξάτμιση είναι ο σχηματισμός ατμών από την επιφάνεια ενός υγρού. Η εξάτμιση αυτή είναι άργη και εξαρτάται από τη φύση του υγρού.
 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 εξάτμιση παύει, οπότε μένει υγρό που δεν εξατμίζεται.

Σε μια όρισμένη θερμοκρασία ο αέρας ή το αέριο, που βρίσκεται πάνω από την επιφάνεια ενός πτητικού υγρού, δε μπορεί να συγκρατήσει παρά μια όρισμένη μόνο ποσότητα από τους ατμούς αυτού του υγρού.

45° ΜΑΘΗΜΑ :

ΙΔΙΟΤΗΤΕΣ ΤΩΝ ΑΤΜΩΝ

1 Πίεση ενός ατμού.

● Προσαρμόζουμε στο ένα στόμιο του δοχείου (σχ. 1) μία σύριγγα με αίθερα 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.

● Πιέζουμε το έμβολο της σύριγγας, ώστε να πέφτουν ατμοί κατά σταγόνες μέσα στο δοχείο.

Στην αρχή δεν παρουσιάζεται κανένα ίχνος υγρού, γιατί ο αίθερας εξατμίζεται πάρα πολύ γρήγορα, ενώ ο υδράργυρος ανεβαίνει σιγά σιγά μέσα στο σωλήνα.

Ο ατμός δηλ. του αιθέρα άσκει μία πίεση, η οποία προστίθεται στην πίεση του περιορισμένου αέρα. Η πίεση αυτή μετράται με το ύψος του υδραργύρου μέσα στο σωλήνα.

● Αν εξακολουθήσουμε να ρίχνουμε αίθερα στη φιάλη, ώσπου παρουσιαστούν σταγόνες στην επιφάνεια του υδραργύρου, θα παρατηρήσουμε ότι η στάθμη του που εξακολουθούσε να ανεβαίνει στο σωλήνα, μόλις παρουσιαστή η πρώτη σταγόνα, μένει αμετάβλητη και εξακολουθεί να μένει, όσες σταγόνες και αν ρίξουμε στη φιάλη.

Η πίεση του ατμού παίρνει τότε τη **μεγίστη τιμή** της για τη θερμοκρασία στην οποία γίνεται το πείραμα (σχ. 2 Β) π.χ. 23 cmHg.

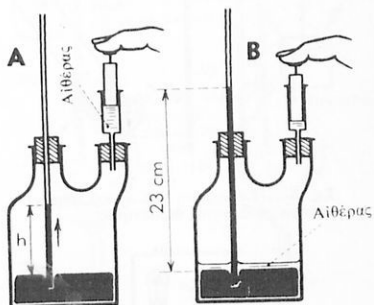
Συμπέρασμα. Οι ατμοί όπως και τα αέρια άσκούν μία πίεση. Η πίεση αυτή έχει τη **μεγίστη τιμή**, όταν ο ατμός είναι κορεσμένος.

Όταν μέσα στη φιάλη υπάρχουν σταγόνες αιθέρα, η στάθμη του υδραργύρου μέσα στο σωλήνα μένει αμετάβλητη.

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).

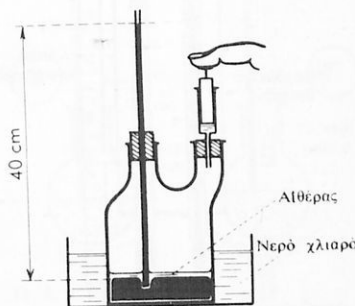


Σχ. 1.

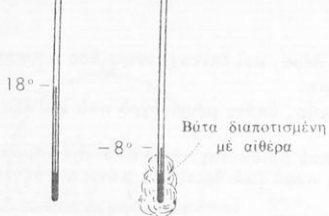


Σχ. 2. Α : Ο ατμός του αιθέρα άσκει μία πίεση h .

Β : Αυτή η πίεση είναι μεγίστη όταν ο ατμός είναι κορεσμένος.



Σχ. 3. Η μεγίστη πίεση ατμού αυξάνεται με τη θερμοκρασία.



Σχ. 4. Η εξάτμιση του αιθέρα ψύχει το θερμόμετρο.

Συμπέρασμα. Η μεγίστη πίεση ενός ατμού μεγαλώνει με τη θερμοκρασία.

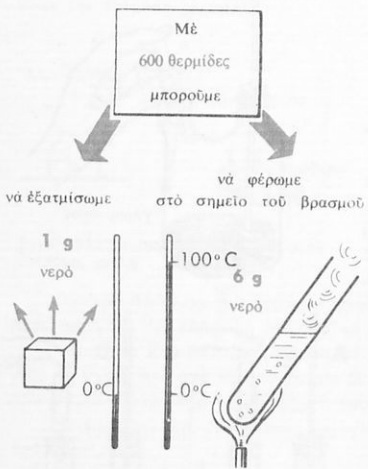
Η μεγίστη πίεση των υδρατμών είναι 4,58 mmHg στους 0° C και 17,53 mmHg στους 20° C. Στους 100°C είναι ίση με την ατμοσφαιρική, 76 cmHg (περίπου 1Kp/cm²), στους 200° C, 1.165 cmHg (15 Kp/cm²) και στους 250° C, 3.100 cmHg (40 Kp/cm²).

Εύκολα καταλαβαίνουμε γιατί ο «υπέρθερμος» ατμός χρησιμοποιείται για την κίνηση των ατμομηχανών.

2 Ψύχος παραγόμενο κατά την εξάτμιση.

● Τυλίγουμε το δοχείο ενός θερμόμετρου με λίγο μπαμπάκι βρεγμένο με αιθέρα. Παρατηρούμε ότι η θερμομετρική στήλη καταβαίνει 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 εξατμιστή ο αέρας, απορροφά θερμότητα από τον αέρα και τα σώματα με τα οποία έρχεται σε επαφή.



Σχ. 5. Η εξάτμιση του νερού απαιτεί μεγάλη ποσότητα θερμότητας.

Παρατήρηση. Τις ζεστές μέρες του καλοκαιριού βρέχουμε τις αυλές για να δροσιτούμε.

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 εξατμιστή 1g νερό, πρέπει να απορροφήση 600 cal περίπου στη συνηθισμένη θερμοκρασία και 539 cal στους 100°C (σχ. 5).

3 Ύγρασία του αέρα.

● Αφού η εξάτμιση ενός υγρού δημιουργεί μια ψύξη, μπορούμε να χρησιμοποιήσουμε αυτή την ιδιότητα, για να υπολογίσουμε το βαθμό της υγρασίας του αέρα.

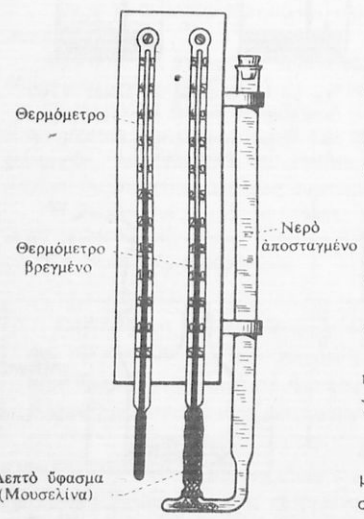
Παίρνουμε δυο θερμόμετρα και το δοχείο του ενός το τυλίγουμε με ένα βρεγμένο ύφασμα (σχ. 6).

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 τελείως ξερός, η εξάτμιση θα είναι μεγίστη και τα δυο θερμόμετρα θα δείξουν δυο θερμοκρασίες πολύ διαφορετικές· η σχετική υγρασία του αέρα είναι 0.

Ένα τέτοιο όργανο λέγεται ψυχρόμετρο (σχ. 6).



Σχ. 6. Ψυχρόμετρο

Ἡ ποσότητα τῶν ὑδατῶν τὸν ὁποῖον περιέχει ὁ ἀέρας καθορίζεται ἀπὸ ἕνα πίνακα πού συνοδεύει τὸ ὄργανο.

Σημείωση. Γιὰ νὰ μετρήσωμε 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 ὑδατῶν τῆς ἀτμοσφαιρας, 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 ἀτμοὶ ὅπως καὶ τὰ ἀέρια ἀσκοῦν μιὰ πίεση. Ἡ πίεση αὐτὴ εἶναι μεγίστη, ὅταν ὁ ἀτμὸς εἶναι κορεσμένος.

Ἡ μεγίστη πίεση ἐνὸς ἀτμοῦ μεγαλώνει μὲ τὴ θερμοκρασία.

2. Ἡ ἐξάτμιση ἐνὸς ὑγροῦ ἀπορροφᾷ θερμότητα.

3. Τὸ ψυχρόμετρο μᾶς δίνει τὴ δυνατότητα νὰ μετρήσωμε τὴ σχετικὴ ὑγρασία τοῦ ἀέρα.

46° καὶ 47° ΜΑΘΗΜΑ :

ΒΡΑΣΙΜΟΣ

1 Παρατηρήσεις στὸ φαινόμενο τοῦ βρασμοῦ.
Πείραμα.

Θερμαίνουμε δύο σφαιρικές φιάλες, στὶς ὁποῖες ἔχομε βάλει νερὸ καὶ ἀπὸ ἕνα θερμοῦμετρο. Παρατηροῦμε ὅτι :

α) Ἀπὸ 18°C ὡς 30°C ὑγραίνονται ἐξωτερικὰ, γιατί ἔπάνω τους συμπυκνώνονται οἱ ὑδατμοῖ, οἱ ὁποῖοι προέρχονται ἀπ' τὴν καύση τοῦ οἰνοπνεύματος ἢ τοῦ φωταερίου. Ἡ ὑγρασία αὐτὴ ἐξαφανίζεται πολὺ γρήγορα.

β) Ἀπ' τοὺς 40°C ὡς 50°C ἐμφανίζονται φυσαλίδες στὰ ἐσωτερικὰ τους τοιχώματα, ὅ ὁποῖες φεύγουν, φτάνουν στὴν ἐπιφάνεια καὶ σπάζουν.

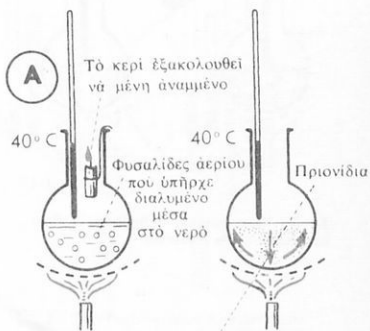
Μέσα στὸ νερὸ εἶναι διαλυμένα διάφορα ἀέρια καὶ κυρίως ὀξυγόνο καὶ ἄζωτο. Τὰ ἀέρια αὐτά, ἐπειδὴ ἡ διαλυτότητά τους λιγοστεύει, ὅσο αὐξάνει ἡ θερμοκρασία τοῦ νεροῦ, δὲν μποροῦν νὰ μείνουν μέσα σ' αὐτὸ καὶ ξεφεύγουν μὲ τὴ μορφή τῶν φυσαλίδων.

Ἄν βάλωμε ἕνα ἀναμμένο κερὶ μέσα στὴ φιάλη, θὰ ἐξακολουθῆ νὰ καίη. Γιατί; (σχ. 1).

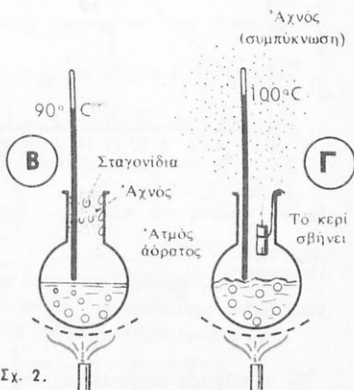
γ) Ἀπὸ τοὺς 50°C ὡς τοὺς 70°C βλέπομε νὰ ὑγραίνονται ἐσωτερικὰ ὁ λαίμῸς καὶ τὸ ἔπάνω μέρος τῆς φιάλης καὶ στὸ τέλος νὰ σχηματίζονται μικρὲς σταγόνες νεροῦ. Γιατί; (σχ. 2).

Ἄν παρατηρήσωμε τὰ πριονίδια πού ἔχομε βάλει στὴ δευτέρη φιάλη, θὰ δοῦμε ὅτι βρίσκονται σὲ συνεχῆ κίνηση. Ἀπὸ τὸν πυθμένα τῆς φιάλης ἀνεβαίνουν στὴν ἐπιφάνεια καὶ ἀπὸ τὴν ἐπιφάνεια ξαναγυρίζουν στὸν πυθμένα.

Ἐξήγηση. Τὸ νερὸ θερμαίνεται στὸν πυθμένα τοῦ δοχείου, διαστέλλεται, καὶ ἐπειδὴ ἡ πυκνότητά του μικραίνει, ἔρχεται στὴν ἐπιφάνεια. Τὴ θέση του τὴν παίρνει τὸ νερὸ τῆς ἐπιφάνειας πού εἶναι ψυχρότερο, καὶ γι' αὐτὸ πυκνότερο.



Σχ. 1. Ρεύματα μεταφοράς



Σχ. 2. Οἱ φυσαλίδες τοῦ ἀτμοῦ δὲ φθάνουν στὴν ἐπιφάνεια Βρασμός

Τὰ πριονίδια, ἐπειδὴ παρασύρονται ἀπὸ τὸ νερὸ, μᾶς βοηθοῦν νὰ παρακολοθηθῶμε αὐτὰ τὰ ρεύματα.

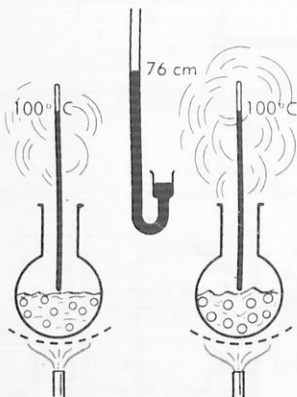
Τὸ νερὸ, ἂν καὶ εἶναι κακὸς ἀγωγὸς τῆς θερμότητος, ἐξαιτίας αὐτῶν τῶν ρευμάτων ποὺ λέγονται **ρεύματα μεταφοράς**, θερμαίνεται σ' ὅλη τὴ μάζα του.

δ) Στους 90°C ἐμφανίζονται στὸν πυθμένα τοῦ δοχείου φυσαλίδες ποὺ ἀνεβαίνουν πρὸς τὰ ἐπάνω καὶ πρὶν φτάσουν στὴν ἐπιφάνεια, ἐξαφανίζονται. Ὅσο ἀνεβαίνουν, ὁ ὄγκος τους μικραίνει, καὶ συγχρόνως ἀκούγεται ἓνας χαρακτηριστικὸς ἦχος.

Οἱ φυσαλίδες αὐτὲς τοῦ ἀτμοῦ σχηματίζονται στὸ πρῶτο θερμὸ μέρος τοῦ νεροῦ (στὸν πυθμένα). Ὅταν ὁμως πλησιάζουν τὴν ἐπιφάνεια, ὁ ἀτμὸς συμπυκνώνεται, ἐπειδὴ ἡ θερμοκρασία τοῦ νεροῦ εἶναι χαμηλότερη, καὶ οἱ φυσαλίδες ἐξαφανίζονται.

ε) Οἱ φυσαλίδες γίνονται πολυαριθμότερες καὶ φτάνουν τώρα στὴν ἐπιφάνεια, ἢ ὅποια βρίσκεται σὲ ἀναταραχή. Τὸ θερμομετρὸ δείχνει τότε 100°C. Τὸ νερὸ βράζει. 1 cm περίπου πάνω ἀπ' τὸ στόμιο τῆς φιάλης βλέπομε μίαν ὀμίχλη· κι' ἂν βάλωμε μέσα στὴ φιάλη ἓνα ἀναμμένο κερι, σβήνει ἀμέσως (σχ. 2).

Ἡ φιάλη εἶναι γεμάτη μὲ ἀτμὸ ποὺ ἐδίωξε τὸν ἀέρα. Ὁ ἀτμὸς αὐτὸς εἶναι ἓνα ἀχρωμὸ καὶ διαφανὲς ἀέριο, ποὺ δὲν μπορούμε νὰ τὸ δοῦμε. Ὅταν ὁμως βγαίη ἐξω ἀπ' τὴ φιάλη, συμπυκνώνεται σὲ μικρὰ σταγονίδια, τὰ ὅποια σχηματίζουν τὴν ὀμίχλη ποὺ βλέπομε.



Σχ. 3. Ὅσο διαρκεῖ ὁ βρασμὸς ἡ θερμοκρασία μένει σταθερή.

Βρασμὸς εἶναι ἡ εξαερίωση ἑνὸς ὑγροῦ μὲ τὴ μορφή φυσαλίδων, οἱ ὁποῖες σχηματίζονται μέσα στὸ ἴδιο τὸ ὑγρὸ.

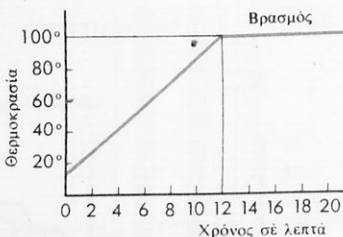
2 Σημεῖο βρασμοῦ.

● Ἄν συνεχίσωμε νὰ θερμαίνωμε τὴ φιάλη, τὸ θερμομετρὸ ἐξακολουθεῖ νὰ δείχνη τὴν ἴδια θερμοκρασία 100°C. καὶ ἂν δυναμώσωμε τὴ φλόγα, ὁ βρασμὸς θὰ γίνη ζωηρότερος, ἡ θερμοκρασία ὁμως μένει ἡ ἴδια.

● Ὅσο διαρκεῖ τὸ πείραμα, ἡ πίεση στὴν ἐπιφάνεια τοῦ ὑγροῦ δὲ μεταβάλλεται καὶ εἶναι ἴση μὲ τὴν ἀτμοσφαιρική πίεση ποὺ δείχνει τὸ βαρόμετρο : π.χ. 76 cmHg.

Πρῶτος νόμος. Μὲ σταθερὴ πίεση ὁ βρασμὸς ἑνὸς ὑγροῦ ἀρχίζει πάντα στὴν ἴδια θερμοκρασία.

Ἡ θερμοκρασία μένει ἀμετάβλητη, ὅσο διαρκεῖ ὁ βρασμὸς, καὶ λέγεται σημεῖο βρασμοῦ τοῦ ὑγροῦ.



Σχ. 4: Βρασμὸς τοῦ νεροῦ

Τὸ σημεῖο βρασμοῦ τοῦ νεροῦ σὲ πίεση 76 cmHg ἢ κανονικὸ σημεῖο βρασμοῦ τοῦ νεροῦ, εἶναι ἐκεῖνο ποὺ παίρνωμε, γιὰ νὰ σημειώσωμε τὸ 100° στὴ θερμομετρικὴ κλίμακα Κελσίου.

Τὸ κανονικὸ σημεῖο βρασμοῦ ἑνὸς καθαροῦ ὑγροῦ εἶναι μιὰ φυσικὴ σταθερὰ τοῦ ὑγροῦ αὐτοῦ.

3 Ἐπίδραση τῆς πίεσεως στὸ βρασμό.

Παρατήρηση. Ὅταν θερμαίνωμε τὸ γάλα καὶ ἡ θερμοκρασία του φθάσῃ σὲ ἓναν ὀρισμένον βαθμὸ, τὸ γάλα βράζει ἀπότομα καὶ χύνεται.

Αυτό συμβαίνει, γιατί στην αρχή σχηματίζεται στην επιφάνειά του μια κρούστα, ή οποία εμποδίζει να βγούν άτμοι στην επιφάνεια.

Όσο η πίεση του ατμού είναι μικρότερη από την εξωτερική (άτμοσφαιρική), που ενεργεί πάνω στην κρούστα, ο άτμος δέν μπορεί να την άνασκηκώση.

Όταν όμως ή θερμοκρασία φτάση τó σημείο που ή πίεση του άτμου γίνη ίση με τήν έξωτερική, τότε ó άτμος άλασκηκώνει άπότομα τήν κρούστα και ξεφεύγει παρασούρωτας μαζί και τó γάλα.

Έτσι και τó νερό άρχίζει να βράζει τή στιγμή που ή πίεση του άτμου του γίνεται ίση με τήν πίεση που ενεργεί πάνω στην επιφάνειά του.

● Πείραμα. Παίρνομε ένα σωλήνα σε σχήμα U, ó όποιος στο μικρό και κλειστό σκέλος του περιέχει ύδραργγρο και νερό, και τόν βάζομε μέσα στο νερό μίας φιάλης (σχ. 5).

Άν θερμάνωμε τή φιάλη, ώσότου άρχισει να βράζει τó νερό, παρατηρούμε ότι ή στάθμη A και B του ύδραργγρου στο σωλήνα βρίσκεται στο ίδιο όριζόντιο επίπεδο.

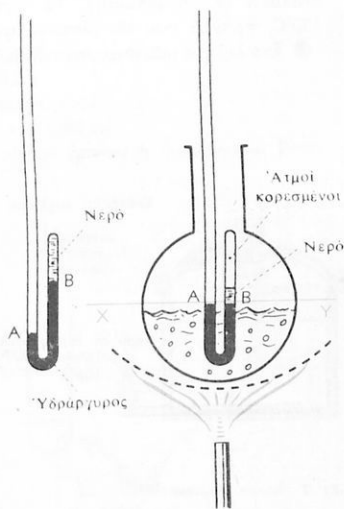
Ή πίεση λοιπόν ή όποια άσκειται άπ' τούς άτμοус του νερού (στο B) είναι ίση με τήν άτμοσφαιρική πίεση (που άσκειται στο A).

Τó νερό που είναι κλεισμένο στο μικρό σκέλος του σωλήνα έχει τή θερμοκρασία του βρασμού, και οί άτμοι του έχουν τή μεγίστη πίεση.

Ή μεγίστη πίεση λοιπόν τών άτμών του νερού στη θερμοκρασία τών 100°C είναι 76 cmHg.

Κανονικό σημείο βρασμού μερικών καθάρων σωμάτων σε πίεση 76 cmHg

Ύδρογόνο —252°	Αιθέρας 35°
Άζωτο —195°	Οινόπνευμα 78°
Όξυγόνο —183°	Βενζίνα 90°
Διοξειδίο του θείου —10°	Ύδραργγρος 357°
	Θείον 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 : Τó σημείο βρασμού ενός υγρού είναι ή θερμοκρασία στην όποια ή μεγίστη πίεση τών άτμών είναι ίση με τήν πίεση που ενεργεί πάνω στο υγρό.

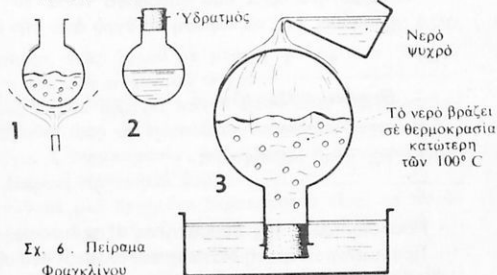
4 Πείραμα του Φραγκλίνου.

● Άπομακρύνομε τή φιάλη από τή φλόγα, τήν πωματίζομε άμέσως και τήν άναστρέφομε με τó στόμιο προς τά κάτω (σχ. 6).

● Άν βρέξωμε τώρα τή φιάλη, παρατηρούμε ότι τó νερό που βρίσκεται μέσα σ'αυτήν άρχίζει πάλι να βράζει.

Τó νερό που χύσαμε πάνω στη φιάλη άπορρόφησε θερμότητα και ή θερμοκρασία τής φιάλης κατέβηκε.

Ένα μέρος του άτμου συμπυκνώθηκε και ή έξωτερική πίεση έγινε μικρότερη. Γι' αυτό και τó νερό τώρα βράζει σε μικρότερη θερμοκρασία.



Σχ. 6. Πείραμα Φραγκλίνου

Συμπέρασμα. Σε κάθε έλάττωση τής πίεσης ενός υγρού τó σημείο βρασμού του κατεβαίνει.

Εφαρμογή. Για να συμπυκνώσωμε το γάλα, το βράζομε στη θερμοκρασία των 60°C μέσα σε λέβητες, όπου έχομε ελαττώσει την πίεση. Γιατί;

Την ίδια μέθοδο εφαρμόζομε και στη βιομηχανία τής ζάχαρης, για να συμπυκνώσωμε το χυμό των παντζαριών.

5 Η χύτρα πίεσεως (σχ. 7).

● Το νερό που θερμαίνομε μέσα στην κλειστή χύτρα δέν μπορεί να βράσει, γιατί πάντα ή πίεση που ένεργεί πάνω στην έπιφάνειά του είναι μεγαλύτερη από τή μεγίστη πίεση των ατμών του (μεγίστη πίεση ατμών + πίεση κλεισμένου αέρα).

Μιά βαλβίδα άνοιγει, όταν ή πίεση φτάση σ' ένα όρισμένο σημείο ($1,5$ ως 2 Kp/cm^2 ανάλογα μέ τή ρύθμιση). Το νερό έχει τότε θερμοκρασία που μπορεί να φθάση ως τούς 120°C , πράγμα που έπιτρέπει να ψηθούν γρήγορα τά φαγητά.

● Στο λέβητα μιās άτμομηχανής ή θερμοκρασία του νερού είναι 250°C και ή πίεση 40 Kp/cm^2 .



Fig. 7. Χύτρα πίεσεως

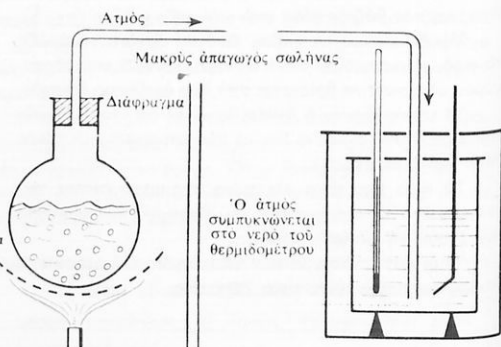


Fig. 8. Προσδιορισμός τής θερμότητας εξατμίσεως του νερού στους 100°C

Συμπέρασμα. Σε κάθε αύξηση τής πίεσεως ενός ύγρου το σημείο βρασμού του άνεβαίνει.

6 Θερμότητα βρασμού. Όσο διαρκεί ό βρασμός, ή θερμοκρασία του νερού δέν μεταβάλλεται, αν όμως διακόψομε τή θέρμανση, σταματά και ό βρασμός. Για να συνεχίζεται ό βρασμός, πρέπει να προσφέρωμε διαρκώς θερμότητα στο ύγρο.

Η θερμότητα όμως που άπορροφά τώρα το ύγρο δέν άνυψώνει τή θερμοκρασία του, αλλά χρησιμεύει, για να περάση το ύγρο από τήν υγρή κατάσταση στην αεριώδη.

Θερμότητα εξαερίωσης ενός ύγρου σε μιá όρισμένη θερμοκρασία είναι το ποσόν τής θερμότητας που πρέπει να δώσωμε σε 1 g του ύγρου, για να μετασχηματιστ ή σε κορεσμένο άτμο τής ίδιας θερμοκρασίας.

Προσδιορισμός τής θερμότητας εξαερίωσης του νερού.

Πραγματοποιούμε τή διάταξη που βλέπομε στο σχήμα 8. Το θερμοδόμετρο βρίσκεται μακριά από τή φλόγα και χωρίζεται άπ' αυτήν μέ ένα διάφραγμα από άμίαντο.

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 άνεβαινει.

● Μετά από λίγα λεπτά άποσύρουμε 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 μια ποσότητα θερμότητας:

$$Q_{\text{cal}} = 520\text{ cal/}^\circ\text{C} (37,4 - 16,5)^\circ\text{C} = 10.868\text{ cal}$$

Το νερό που προήλθε απ' τη συμπύκνωση του ατμού και του όποιου η θερμοκρασία έπεσε από 100°C σε $37,4^\circ\text{C}$ έδωσε:

$$Q_1\text{ cal} = 18,2\text{ cal/}^\circ\text{C} (100 - 37,4)^\circ\text{C} = 1.135\text{ cal}$$

Για να περάσουν λοιπόν, στη θερμοκρασία των 100°C , από την αερίωδη κατάσταση στην υγρή 18,2 g ατμού, παραχωρούν:

$$10865\text{ cal} - 1135\text{ cal} = 9730\text{ cal}$$

και επομένως 1 g ατμού παραχωρεί:

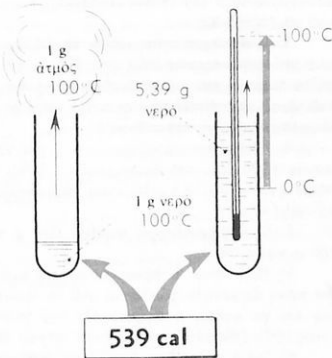
$$\frac{9730\text{ cal}}{18,2\text{ g}} = 535\text{ cal/g}$$

Αντίθετα, για να μετασχηματιστεί 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 δεν μπορούμε να άποφύγουμε όρισμένα σφάλματα.

Από άκριβεις 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 εξαερίωσης του νερού είναι πολύ μεγάλη.

Θερμότητα εξαερίωσης 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 ή ίδια σ' όλη τη διάρκεια του βρασμού.

3. Το σημείο βρασμού ενός υγρού είναι η θερμοκρασία, στην οποία η μεγίστη πίεση των ατμών είναι ίση με την πίεση που ενεργεί πάνω στο υγρό.

4. Θερμότητα εξαερίωσης ενός υγρού σε μια όρισμένη θερμοκρασία είναι το ποσόν 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 άνεβαινει.

Η θερμότητα εξαερίωσης του νερού στους 100°C είναι 539 cal/g.

Σειρά 11: Μεταβολές καταστάσεως:

1. Τήξη.

1. Σέ 0°C ή πυκνότητα του πάγου είναι 0,92 Kg/dm³ και του νερού 1 Kg/dm³. Πόσον όγκο θα έχη ο πάγος που προέρχεται από στερεοποίηση 50ℓ νερού;

2. Οι «κολόνες» του πάγου που πουλιούνται στο εμπόριο έχουν σχήμα ορθογώνιο παραλληλεπίπεδο με τις εξής διαστάσεις: μήκος 98 cm και τομή 16 cm × 28 cm.

Νά υπολογιστούν:

α) Ο όγκος της «κολόνας» του πάγου.
β) Η μάζα της, αν η πυκνότητα του πάγου είναι 0,92 Kg/dm³ σε 0°C.

γ) Ο όγκος του νερού που χρειάζεται, για να κατασκευαστούν 125 τέτοιες «κολόνες». Πυκνότητα νερού σε 0°C: 1 Kg/dm³.

3. Πόση θερμότητα πρέπει να δώσωμε σε ένα κομμάτι πάγο θερμοκρασίας 0°C βάρους 175 g, για να το λιώσωμε και για να ανεβάσωμε τη θερμοκρασία του νερού, που θα πάρωμε από την τήξη στους 10°C. Θερμότητα τήξεως του πάγου 80 cal/g.

4. Πόση θερμότητα χρειάζεται, για να λιώση πάγος 1.200 Kg και θερμοκρασίας -12°C; Ειδική θερμότητα πάγου 0,5 cal/g, και θερμότητα τήξεως 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 λιώση ο πάγος και να φτάση η θερμοκρασία του συστήματος στους 10°C; (Θερμότητα τήξεως του πάγου 80 cal/g).

β) Αν η παραπάνω θερμότητα παρέχεται από μια ηλεκτρική αντίσταση, η όποια 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 πέση σε κάθε 1 m² επιφάνειας, για να λιώση ο πάγος; Θερμότητα τήξεως του πάγου 80 cal/g, πυκνότητα πάγου 0,92 Kg/dm³. Υποθέτομε ότι ο αέρας και το έδαφος δεν παίρνουν μέρος στις θερμικές ανταλλαγές.

7. Πόση θερμότητα χρειάζεται:

α) Για να υψώσωμε 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 πάγο θερμοκρασίας -10°C και να φτάση η θερμοκρασία του νερού της τήξεως του πάγου στους 100°C; (Ειδ. θερμ. πάγου 0,5 cal/g°C, θερμ. τήξ. πάγου 80 cal/g).

8. Σε 300 g νερό 40°C ρίχνομε ένα κομμάτι πάγο 0°C που ζυγίζει 60 g.

α) Πόση θερμότητα απορροφά ο πάγος για να λιώση;

β) Ποιά είναι η τελική θερμοκρασία του νερού;

9. Ένα θερμιδόμετρο από όρειχαλκο που ζυγίζει 250 g περιέχει 100 g νερό και βρίσκεται σε θερμοκρασία 40°C.

α) Ποιο είναι το ισοδύναμο σε νερό του θερμιδομέτρου, αν η ειδική θερμότητα του όρειχαλκου είναι 0,1 cal/g°C;

β) Βάζομε στο θερμιδόμετρο 20 g πάγο 0°C. Ποιά είναι η τελική θερμοκρασία του θερμιδομέτρου;

10. Σε 1.500 g νερό 10°C βάζομε ένα κομμάτι χαλκού 200 g με θερμοκρασία 100°C, και προσθέτομε πάγο 0°C.

α) Να υπολογιστή η μάζα του πάγου που χρειάζεται, για να είναι η τελική θερμοκρασία 0°C, μόλις λιώση εντελώς 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 μείνη; Ειδ. θερμ. χαλκού 0,095 cal/g°C.

11. Ένα θερμιδόμετρο περιέχει 400 g νερό θερμοκρασίας 0°C. Προσθέτομε διαδοχικά 20 g πάγο 0°C και 200 g νερό 50°C, όποτε, σε λίγη ώρα, το όργανο, περιέχει μόνο νερό 20°C. Να υπολογιστούν:

α) Η θερμότητα που απορρόφησε ο πάγος για να γίνη 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 βάζομε ένα κομμάτι πάγο 67 g θερμοκρασίας 0° που λιώνει. Όταν εξαφανίζεται ο πάγος, η θερμοκρασία του νερού είναι 19,5°C. Ποιά είναι η θερμότητα τήξεως του πάγου; (Χωρίς να υπολογίσωμε το ισοδύναμο σε νερό του θερμιδομέτρου).

13. Ένα θερμιδόμετρο από όρειχαλκο ζυγίζει 200 g και περιέχει 300 g νερό θερμοκρασίας 20°C. Βάζομε μέσα σ' αυτό 100 g πάγο 0°C και, όταν αποκατασταθή η θερμική ισορροπία, το θερμιδόμετρο περιέχει νερό και 20 g πάγο.

α) Ποιά είναι τότε η θερμοκρασία του μείγματος;

β) Ποιά είναι η θερμότητα τήξεως του πάγου σε θερμίδες κατά γραμμάριο; (Ειδική θερμότητα όρειχαλκού: 0,1 cal/g°C).

II. Ξεάτμιση. Κορεσμένοι ατμοί.

14. Στη φιάλη που βλέπομε στο σχήμα 2 του 45 μαθήματος βάζομε αίθερα, και ο υδράργυρος ανεβαίνει σε ύψος 20,4 cm στο σωλήνα. Πόση είναι η πίεση του αίθερα (ρ/cm²); Ειδικό βάρος υδραργύρου 13,6 ρ/cm³.

15. Σε ένα σωλήνα Τορικήλλι η στάθμη του υδραργύρου βρίσκεται σε ύψος 70 cm. Εισάγομε μιά σταγόνα αίθερα στο βαρομετρικό θάλαμο και το ύψος της βαρομετρικής στήλης γίνεται 41 cm.

α) Πόση είναι η πίεση του ατμού του αίθερα στο σωλήνα;

β) Αν στη θερμοκρασία του πειράματος η μέγιστη πίεση του ατμού είναι 571,2 ρ/cm², είναι κορεσμένος ο ατμός του αίθερα που έχομε ή όχι;

16. Να παρασταθούν γραφικά οι μεταβολές της μεγίστης πιέσεως του ατμού του αίθερα σύμφωνα με τις ακόλουθες ενδείξεις:

Θερμοκρασία :

10°C 20°C 30°C 40°C 50°C 60°C

Πίεση σε cmH₂O :

31 44 64 92 128 173

Στὸν ἄξονα τῶν τετμημένων θὰ πάρωμε: 1 cm = 10°C καὶ στὸν ἄξονα τῶν τεταγμένων 1 cm = 20 cmHg.

17. Οἱ μεταβολές τῆς μεγίστης πίεσεως τῶν ἀτμῶν τοῦ νεροῦ γιὰ θερμοκρασίες μεγαλύτερες ἀπὸ 100°C δίνονται ἀπὸ τὸν ἀκόλουθο πίνακα :

Θερμοκρασία :

100°C 120°C 150°C 180°C 200°C 225°C

Πίεση Kp/cm²

1 2 5 10 16 25

Νὰ παρασταθοῦν γραφικὰ αὐτὲς οἱ μεταβολές.

Στὸν ἄξονα τῶν τετμημένων 1 cm = 20°C καὶ στὸν ἄξονα τῶν τεταγμένων 1 cm = 2 Kp/cm².

(Οἱ πίεσεις Kp/cm² εἶναι στρογγυλεμένες).

III. Βρασμός.

18. Κοντὰ στοὺς 100°C ἡ θερμοκρασία βρασμοῦ τοῦ νεροῦ πέφτει κατὰ 0,1°C, ὅταν ἡ ἐξωτερικὴ πίεση ἐλαττώνεται κατὰ 2,7 mmHg.

Ποιὰ εἶναι ἡ θερμοκρασία βρασμοῦ τοῦ νεροῦ ὅταν ἡ ἀτμοσφαιρικὴ πίεση εἶναι 73,2 cmHg; (Ἡ θερμοκρασία βρασμοῦ εἶναι 100°C ὑπὸ πίεση 760 mmHg).

19. Βράζομε νερό, τὴν ἴδια ὥρα, στοὺς πρόποδες ἑνὸς βουνοῦ, ὅπου ἡ ἀτμοσφαιρικὴ πίεση εἶναι 76 cmHg καὶ ἡ θερμοκρασία βρασμοῦ 100°C, καὶ στὴν κορυφὴ του, ὅπου ἡ θερμοκρασία βρασμοῦ εἶναι 97°. Γνωρίζομε ὅτι κοντὰ στοὺς 100°C ἡ θερμοκρασία βρασμοῦ τοῦ νεροῦ πέφτει κατὰ 0,10°C, ὅταν ἡ ἀτμοσφαι-

ρικὴ πίεση ἐλαττώνεται κατὰ 2,7 mmHg.

α) Νὰ προσδιοριστῆ σὲ mmHg τὸ βαρομετρικὸ ὕψος στὴν κορυφὴ τοῦ βουνοῦ.

β) Νὰ ὑπολογιστῆ ἡ ὑψομετρικὴ διαφορά, σὲ μέτρα, ἀνάμεσα στοὺς πρόποδες καὶ στὴν κορυφὴ τοῦ βουνοῦ.

Εἰδικὸ βάρος ὑδραργύρου 13,6 ρ/cm³, μέσο εἰδικὸ βάρος ἀέρα : 1,2 ρ/ℓ

20. α) Πόση θερμότητα χρειάζεται, γιὰ νὰ ἐξαεριοθῆ 1,5 Kg νερό θερμοκρασίας 100°C; (Θερμότητα ἐξαερίωσης νεροῦ 539 cal/g).

β) Ἄν ἡ θερμότητα καυσεως τοῦ ἀνθρακίτη, ποῦ θὰ χρησιμοποιήσωμε, εἶναι 8.000 Kcal/Kg καὶ ἐκμεταλλευσάμε μόνο τὸ 1/4 τῆς θερμότητας ποῦ παρέχεται, πόσον ἀνθρακίτη πρέπει νὰ κάψωμε;

21. Θερμαίνομε μιά φιάλη ποῦ περιέχει 300 g νερό 20°C μὲ μιά φλόγα ποῦ παρέχει 4.000 cal ὠφέλιμη ποσότητα θερμότητας κάθε λεπτό τῆς ὥρας.

α) Σὲ πόση ὥρα ἡ θερμοκρασία τοῦ νεροῦ θὰ φτάση τοὺς 100°C;

β) Πόση ὥρα θὰ χρειαστῆ ἀκόμα, γιὰ νὰ ἐξαεριοθῆ ἡ μισὴ ποσότητα τοῦ νεροῦ;

22. Σὲ ἓνα δοχεῖο μὲ 1.600 g νερό 10°C διοχετεύομε 50 g ὑδρατμὸ 100°C. Ποιὰ εἶναι ἡ τελικὴ θερμοκρασία τοῦ συστήματος; Ἡ θερμότητα ἐξαερίωσης (ἢ ὑγροποιήσεως) τοῦ νεροῦ εἶναι 539 cal/g.

23. Πόση μάζα ἀτμοῦ 100°C πρέπει νὰ συμπυκνωθῆ σὲ μιά μπανιέρα μὲ 100 ℓ νερό 17°C, γιὰ νὰ ἔχωμε τελικὸ μείγμα 37°C;

Γνωρίζομε ὅτι 1 g ὑδρατμὸς 100°C, ὅταν γίνε-ται νερό τῆς ἴδιας θερμοκρασίας, ἀποβάλλει 539 cal. (Τῆ θερμότητα ποῦ ἀπορροφᾷ ἡ μπανιέρα δὲν τὴν ὑπολογίζομε).

Π Ε Ρ Ι Ε Χ Ο Μ Ε Ν Α

<p>Φυσικά σώματα. Μετρήσεις φυσικών μεγεθών 4</p> <p>I.— Φυσικές καταστάσεις τῆς ὕλης.</p> <p>1 Στερεά, ὑγρά, αέρια 6</p> <p>2 Τὰ ἕτερογενῆ μείγματα: Τὸ φυσικὸ νερὸ 8</p> <p>3 Ἕνα καθαρὸ σῶμα. Τὸ ἀποσταγμένο νερὸ 10</p> <p>4 Διαλυτικὲς ἰδιότητες τοῦ νεροῦ 12</p> <p>5 Πρώτη μελέτη ἐνὸς αἰρίου. Ὁ αἶρας 15</p> <p>6 Σύσταση τοῦ αἶρα 17</p> <p> 'Ασκήσεις 20</p> <p>II.— Βάρος ἐνὸς σώματος. Ζυγὸς με ἐλατήριο.</p> <p>7 Ἡ κατακόρυφος. Ἐλεύθερη πτώση ἐνὸς σώματος 21</p> <p>8 Μέτρηση τοῦ βάρους ἐνὸς σώματος 23</p> <p>9 Ζυγὸς με ἐλατήριο 25</p> <p> 'Ασκήσεις 28</p> <p>III.— Δύναμη. Δυναμόμετρο.</p> <p>10 Ἡ ἔννοια τῆς δυνάμεως 29</p> <p>11 Ἴσορροπία ἐνὸς σώματος με τὴν ἐπίδραση πολλῶν δυνάμεων. Ἡ τροχαλία 32</p> <p>12 Συνισταμένη δύο παραλλήλων δυνάμεων 34</p> <p>13 Πειραματικὸς προσδιορισμὸς τοῦ κέντρου βάρους 36</p> <p> 'Ασκήσεις 38</p> <p>14 Μελέτη τοῦ κεκλιμένου ἐπιπέδου. Ἡ ἔννοια τῆς ἀντιδράσεως 40</p> <p>15 Ροπή μιᾶς δυνάμεως ὡς πρὸς ἄξονα. Μοχλοὶ 42</p> <p>16 Ἐργαλεῖα - μοχλοὶ 44</p> <p> 'Ασκήσεις 46</p> <p>IV.— Μάζα. Ζυγὸς.</p> <p>17 Ζυγὸς με ἴσους βραχίονες 48</p> <p>18 Ζυγὸς με ἄνισους βραχίονες ἢ βραχίονες μεταβλητοῦς 50</p> <p>19 Ἰδιότητες τοῦ ζυγοῦ 52</p> <p>20 Ἡ ἔννοια τῆς μάζας. Χρήσις τοῦ ζυγοῦ 54</p> <p>21 Πυκνότητα. Εἰδικὸ βάρος 57</p>	<p>22 Σχετικὴ πυκνότητα 59</p> <p> 'Ασκήσεις 61</p> <p>V.— Πίεση. Μανόμετρο. Βαρόμετρο.</p> <p>23 Ἡ ἔννοια τῆς πίεσεως 63</p> <p>24 Πίεσις ἀσκούμενης ἀπὸ τὰ ὑγρά 65</p> <p>25 Πίεσις ἀσκούμενης ἀπὸ τὰ ὑγρά στὰ τοιχώματα τῶν δοχείων 68</p> <p>26 Ἀρχὴ τοῦ Pascal. Μετάδοση τῆς πίεσεως ἀπὸ τὰ ὑγρά 70</p> <p> 'Ασκήσεις 73</p> <p>27 Πειραματικὴ σπουδὴ τῆς ἀρχῆς τοῦ Ἀρχιμήδη 75</p> <p>28 Τὰ ἐπιπλέοντα σώματα 77</p> <p>29 Πυκνόμετρα 79</p> <p> 'Ασκήσεις 82</p> <p>30 Ἡ ἀτμοσφαιρική πίεση 84</p> <p>31 Τὸ βαρόμετρο 86</p> <p>32 Πίεσις ἀσκούμενης ἀπὸ τὰ αἶρια. Τὸ μανόμετρο 89</p> <p>33 Ἄνωση τοῦ Ἀρχιμήδη εἰς τὰ αἶρια 91</p> <p>34 Νόμος τοῦ Mariotte 94</p> <p> 'Ασκήσεις 96</p> <p>VI.— Θερμοκρασία. Θερμόμετρο.</p> <p>35 Τὸ ὑδραργυρικὸ θερμόμετρο 99</p> <p>36 Ἡ ἔννοια τῆς θερμοκρασίας. Πειράματα διαστολῆς ποιοτικά 101</p> <p>37 Χρήση τοῦ θερμομέτρου γιὰ τὴν σήμεωση μερικῶν θερμοκρασιῶν 103</p> <p> 'Ασκήσεις 105</p> <p>VII.— Ποσότητα θερμότητος. Θερμιδόμετρο</p> <p>38 Ποσότητα θερμότητος 107</p> <p>39 Τὸ θερμιδόμετρο με νερὸ 109</p> <p>40 Εἰδικὴ θερμότητα στερεῶν καὶ ὑγρῶν 111</p> <p>41 Θερμικὴ δύναμη ἐνὸς καυσίμου 114</p> <p> 'Ασκήσεις 116</p> <p>VIII.— Ἀλλαγὴ καταστάσεως.</p> <p>42 & 43 Τήξη. Πήξη. Εἰδικὴ θερμότητα τήξεως τοῦ πάγου 117</p> <p>44 Ἡ ἐξάτμιση. Ἡ ἔννοια τοῦ κορεσμένου ἀτμοῦ 122</p> <p>45 Ἰδιότητες τῶν ἀτμῶν 125</p> <p>46 & 47 Βρασμός. Θερμότητα βρασμοῦ 127</p> <p> 'Ασκήσεις 132</p>
--	--

ΠΑΡΟΡΑΜΑΤΑ

- Σελίς 9 Σχ. 6 άντι προσελάνη : Νά γραφή πορσελάνη
- » 20 άσκησις 2 νά συμπληρωθῆ : β) Ποία ή διαλυτότητα του χλωρικού καλίου στη θερμοκρασία 50°C.
- » 21 » 11 άντι 3) νά γραφή γ)
- » 24 στίχος 10 » ισότης νά γραφή ισότητα
- » 30 Σχ. 6 » στη θέση του χεριου νά προστεθῆ X
- » 31 Σχ. 7 » Kgf νά γραφή Kp
- » 36 στίχος 24 » ΒΓ νά γραφή Β, Γ
- » 36 » 25 » ΒΒ'ΓΓ' νά γραφή ΒΒ', ΓΓ'
- » 37 Σχ. 6 στη λεζάντα άντι Ο' νά γραφή G
- » 38 στίχος 16 άντι στο πλησιέστερο σημείο του, νά γραφή κοντά σ' αυτό
- » 39 άσκησις 10 άντι ένα βάρος p νά γραφή ένα βάρος P
- » 39 άσκησις 18 άντι 2 νά γραφή Γ
- » 40 στίχος 3 από το τέλος άντι (Σχ. 2Α) νά γραφή (Σχ. 3Α)
- » 41 » 2 άντι (Σχ. 2Α, Β) νά γραφή (Σχ. 3Β, Γ)
- » 42 » 19-20 άντι από τον άξονα Ο νά γραφή με άξονα το Ο
- » 54 Σχ. 4 άντι $\frac{1dg}{322dg} = \frac{1}{300}$ νά γραφή $\frac{1dg}{322dg} \approx \frac{1}{300}$
- » 58 Σχ. 4 Γ άντι 25 cm³ νά γραφή 25g και άντι 25g, 25 cm³ και άντι 23cm³, 25 cm³
- » 64 στίχος 2 μετά το συμπέρασμα : νά παραληφθῆ το όπως
- » 69 στίχος 14 άντι επιφάνεια γύρω νά γραφή επιφάνεια S γύρω
- » 72 στίχος 18 άντι ; νά γραφή .
- » 81 Σχ. 2 Οιοσπνευματόμετρο Gay-Lussac άντι 15° Γ νά γραφή 15° C
- » 109 στίχος 7 άντι 11 νά γραφή 1
- » 111 Περίληψη 2 άντι σελίδα 84 νά γραφή σελίδα 110
- » 113 Στίχος 23 όπου 710 cal νά γραφή 720 cal
- » 115 Στίχος 6 από το τέλος άντι Vm₃ νά γραφή Vm³

Τὰ αντίτυπα τοῦ βιβλίου φέρουν τὸ κάτωθι βιβλιοσήμον εἰς ἀπόδειξιν τῆς γνησιότη-
τος αὐτῶν.

Ἐκτύπων στερούμενον τοῦ βιβλιοσήμου τούτου θεωρεῖται κλεψίτυπον. Ὁ διαθέτων,
πωλῶν ἢ χρησιμοποιοῦν αὐτὸ διώκεται κατὰ τὰς διατάξεις τοῦ ἀρθροῦ 7 τοῦ νόμου 1129
τῆς 15)21 Μαρτίου 1946 (Ἐφ. Κυβ. 1946, Α' 108).



ΕΚΔΟΣΙΣ Α', 1966 (III 1967) ANTITYPA 130.000 ΣΥΜΒ. 1446/24-8-66-1425/25-6-66

Ἐκτύπωσης I. ΔΙΚΑΙΟΣ — Βιβλιοδεσία I. ΚΑΜΠΑΝΑΣ Ο.Ε.









0020557593

ΒΙΒΛΙΟΘΗΚΗ ΒΟΥΛΗΣ

