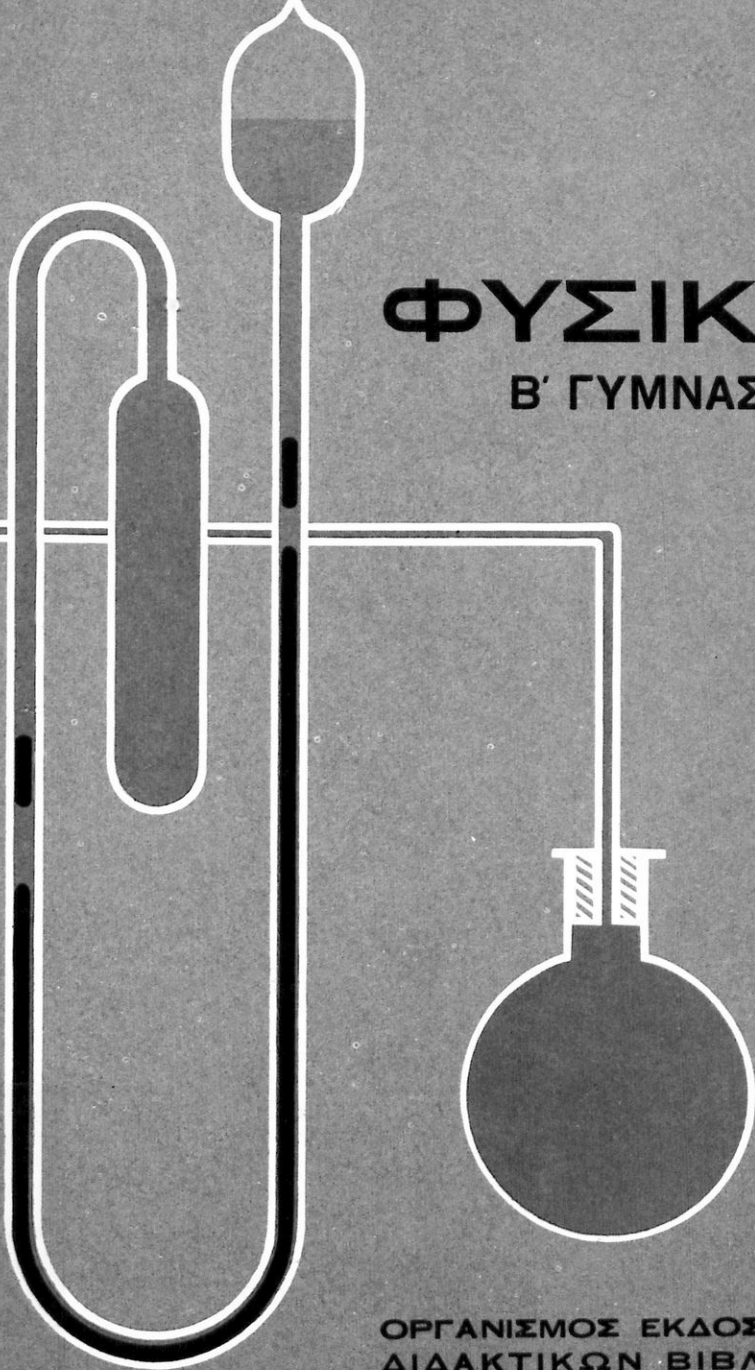


ΦΥΣΙΚΗ

Β' ΓΥΜΝΑΣΙΟΥ



ΟΡΓΑΝΙΣΜΟΣ ΕΚΔΟΣΕΩΣ
ΔΙΔΑΚΤΙΚΩΝ ΒΙΒΛΙΩΝ
ΑΘΗΝΑΙ 1976

19474

ΦΥΣΙΚΗ

ΜΕΛΟΣ

ΔΩΡΕΑΝ

ΗΚΙΖΥΦ

Έπιμέλεια: Έπισημονική από τὸ Φυσικό, Γυμνασιάρχη Ι. Μπουρούτη
Γλωσσική από τὸ φιλόλογο κ. Μικρούδη, Έπιθεωρητή Μ.Ε.

ΔΡΑΣΗ

ΦΥΣΙΚΗ

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

Β' ΓΥΜΝΑΣΙΟΥ

ΟΡΓΑΝΙΣΜΟΣ ΕΚΔΟΣΕΩΣ ΔΙΔΑΚΤΙΚΩΝ ΒΙΒΛΙΩΝ
ΑΘΗΝΑΙ 1976

Ψηφιοποιήθηκε από το Ινστιτούτο Εκπαιδευτικής Πολιτικής

ΦΥΣΙΚΑ ΣΩΜΑΤΑ. ΜΕΤΡΗΣΕΙΣ ΦΥΣΙΚΩΝ ΜΕΓΕΘΩΝ

ΣΚΟΠΟΣ ΤΗΣ ΦΥΣΙΚΗΣ

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

Στη Φυσική κάθε αντικείμενο που βλέπουμε ή γενικά αντιλαμβανόμαστε με τις αισθήσεις μας το ονομάζουμε *φυσικό σώμα* ή απλώς *σώμα*. Π.χ. το βιβλίο, ή 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 της 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 αφήσουμε έκτεθειμένο σε θερμό μέρος ένα κομμάτι πάγο, θα παρατηρήσουμε ότι θα λιώσει: το νερό που ζεσταίνομε σε μία χύτρα βράζει και μεταβάλλεται σε άτμο ή πέτρα, που αφήνομε από ψηλά, πέφτει στη γη· το ηλεκτρικό ρεύμα θερμαίνει το σύρμα, από το οποίο περνά, και μπορεί να το κάνει να λευκοπυρωθεί, όπως π.χ. στην ηλεκτρική λάμπα.

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

Για να μελετήσουμε ένα φυσικό φαινόμενο, πρέπει στην αρχή να το εξετάσουμε με προσοχή ή, όπως λέμε, να το παρατηρήσουμε. Π.χ. για να μελετήσουμε το φαινόμενο της πτώσης των σωμάτων, δεν αρκεί μόνο μία φορά να δούμε πώς πέφτει ένα σώμα. Πρέπει να μάθουμε, αν υπάρχει διαφορά στην πτώση ενός βαριού και ενός ελαφρού σώματος ή αν έχει σημασία το μέγεθος του σώματος ή το ύψος από το οποίο πέφτει το σώμα. Για όλα αυτά μπορούμε να βεβαιωθούμε, αν παρατηρήσουμε διάφορες περιπτώσεις πτώσης σωμάτων. Αντί όμως να περιμένουμε να πέσει ένα σώμα, για να κάνουμε τις παρατηρήσεις μας, μπορούμε να πάρουμε έμεις διάφορα σώματα και να τα αφήσουμε να πέσουν, δηλαδή να προκαλέσουμε οι ίδιοι το φαινόμενο της πτώσης. Όταν έμεις προκαλούμε ένα φαινόμενο και το παρατηρούμε, τότε κάνομε ένα *πείραμα*. Με το πείραμα θέτομε διάφορες έρωτήσεις στη φύση και από τα αποτελέσματα του πειράματος παίρνομε τις απαντήσεις.

Στη Φυσική όμως δεν αρκεί μόνο να παρατηρήσουμε πώς εξελίσσονται τα διάφορα φαινόμενα, αλλά και να τα εξηγήσουμε. Για να πετύχουμε το σκοπό μας, είναι απαραίτητο να έκτελέσουμε διάφορες *μετρήσεις*. Στην πτώση των σωμάτων π.χ. πρέπει να μετρήσουμε το ύψος, από το οποίο πέφτει το σώμα, την ταχύτητα και το χρόνο της πτώσης του. Το μήκος, ή επιφάνεια, ο όγκος, ή ταχύτητα, ο χρόνος κτλ. είναι *φυσικά μεγέθη*.

Ένα φυσικό μέγεθος μπορεί πάντοτε να μετρηθεί. Μέτρηση ενός φυσικού μεγέθους είναι η σύγκρισή του με ένα ομοειδές μέγεθος, που το παίρνομε για μονάδα. Για κάθε φυσικό μέγεθος έχει οριστεί και μία μονάδα μετρήσεως. Οι μονάδες αυτές είναι αυθαίρετες και γι' αυτό στά διάφορα κράτη για το ίδιο μέγεθος ύπληχαν και ιδιαίτερες μονάδες. Τουτό όμως δημιουργούσε μεγάλες δυσκολίες στους ύπολογισμούς και στους τύπους, γιατί η Φυσική είναι μία παγκόσμια επιστήμη και έπρεπε τα σύμβολα και οι μονάδες να είναι διεθνείς. Για το λόγο αυτό προτάθηκαν τα συστήματα μονάδων.

Σημειώσεις σχετικές με το σύστημα μονάδων.

Σύστημα μονάδων είναι σύνολο μονάδων, που επιλέγονται με τέτοιο τρόπο, ώστε να άπλοποιούν τους τύπους της Φυσικής και να διευκολύνεται η χρήση τους.

Το σύνολο αυτό περιλαμβάνει:

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

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

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

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

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

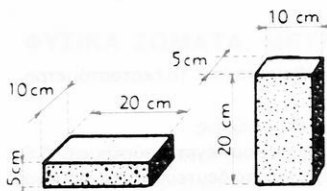
Το χιλιόγραμμα είναι η μάζα ενός πρότυπου κυλίνδρου από ιριδιούχο λευκόχρυσο, που βρίσκεται φυλαγμένος στο ίδιο Διεθνές Γραφείο.

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

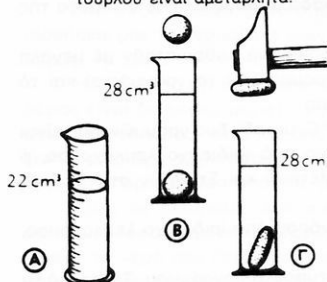
Ανάλογα με τις θεμελιώδεις μονάδες που θα όρισουμε, δημιουργούμε και διάφορα συστήματα μονάδων. Τα κυριότερα εκτός από το C.G.S είναι:

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

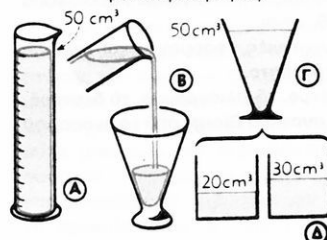
Το σύστημα M.K.S.A. με θεμελιώδεις μονάδες το **μέτρο**, το **χιλιόγραμμα**, το **δευτερόλεπτο** και το **άμπέρ**. Το σύστημα αυτό λέγεται επίσης και **σύστημα Giorgi**, από το όνομα του καθηγητή που το πρότεινε.



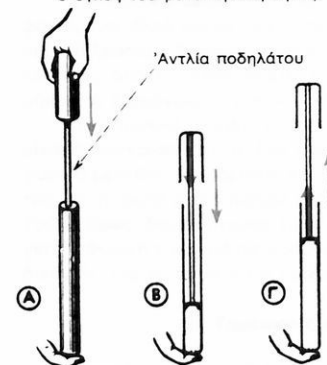
Σχ. 1: Το σχήμα και ο όγκος του τούβλου είναι αμετάβλητα.



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



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



Σχ. 4
Αντλία ποδηλάτου
Ο αέρας είναι συμπιεστός.
Ο αέρας είναι έκτατος.

ΣΤΕΡΕΑ - ΥΓΡΑ - ΑΕΡΙΑ

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

Το τούβλο είναι ένα στερεό σώμα.

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

Ο ατμός του αιθέρα είναι έκτατος.

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

Συμπέρασμα. Τα διάφορα αέρια (αέρας, άξινγόνο, άζωτο, άμμωνία, διοξείδιο του άνθρακα κτλ.) δέν έχουν ιδιαίτερο σχήμα και όγκο· είναι συμπιεστά, ελαστικά και έκτατά.

4 'Εξήγηση τών ιδιοτήτων τών στερεών, υγρών και αερίων.

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

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

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

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

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

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

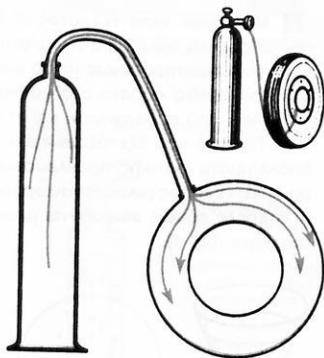
Οί δυνάμεις αυτές είναι που δίνουν τη μεγαλύτερη ή μικρότερη *σκληρότητα* στα στερεά σώματα.

● Στα υγρά οί δυνάμεις συνοχής είναι μικρότερες, γιατί τα μόρια τους απέχουν περισσότερο τδ ένα από τδ άλλο και αυτό τδ κάνει να μετατοπίζονται πιό ελεύθερα.

● Στα αέρια γιά τόν ίδιο λόγο οί δυνάμεις συνοχής είναι πολύ πιό μικρές και συνεπώς τδ μόρια τους μετατοπίζονται ακόμα πιό ελεύθερα. "Ετσι εξηγείται γιατί τδ αέρια είναι έκτατά.



Σχ. 5: Ο αέρας είναι έκτατος.



Σχ. 6: Τα αέρια παίρνουν τδ σχήμα και τόν όγκο τών δοχείων που τδ περιέχουν.

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

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

2° ΜΑΘΗΜΑ: Τα έτερογενή μείγματα.

ΤΟ ΦΥΣΙΚΟ ΝΕΡΟ

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

● Η θάλασσα καλύπτει τα 3/4 περίπου της επιφάνειας της γης. Οι ωκεανοί περιέχουν περισσότερα από δύο δισεκατομμύρια κυβικά χιλιόμετρα άλμυρο νερό. Το μέσο βάθος τους είναι 3500 m.

● Οί ήπειροι διασχίζονται από πολυάριθμους ποταμούς. Το νερό τρέχει στις πλαγιές των βουνών με μορφή χειμάρρων και καταρακτών. Πηγές αναβλύζουν από τη γη.

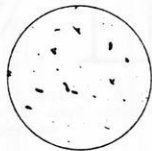
● Είναι ίδια αυτά τα νερά: Βέβαια όχι. Το νερό των θαλασσών είναι άλμυρο, το νερό των πηγών είναι καθαρό, το νερό των τεμάτων είναι θολό.

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

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

Ύπό του προέρχονται και τι είναι αυτά τα σωματίδια;

● Το νερό που εξετάζουμε ήρθε σε έπαφή με τη γη. Παράσκει λοιπόν μαζί του χώμα, ύπολείμματα φυτικής προελεύσεως (νεκρά φύλλα, φλοιούς κτλ.), ζωικής προελεύσεως (κοπριά, νεκρούς μικροοργανισμούς κτλ.) και ζωντανούς μικροοργανισμούς. "Όλες αυτές οί στερεές ούσιες **αίωρούνται** μέσα στο νερό και έχομε έτσι ένα **μείγμα** νερού και άλλων σωματίων (σχ. 1).



Σχ. 1.

Το νερό του τέλματος είναι θολό, περιέχει πλήθος μικρών στερεών σωματίων που αίωρούνται.

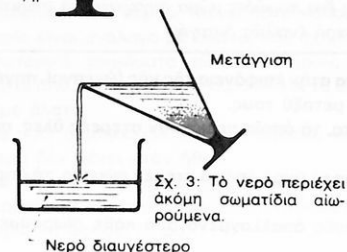
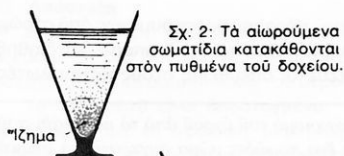
Το νερό του τέλματος κάτω από το μικροσκόπιο: Τα άφανη με το γυμνό μάτι πολύ μικρά στερεά σωματίδια εμφανίζονται.

Συμπέρασμα. Το φυσικό νερό μπορεί να περιέχει σε αίωση διάφορες στερεές ούσιες. Είναι ένα μείγμα.

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

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

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



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

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

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

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

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

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

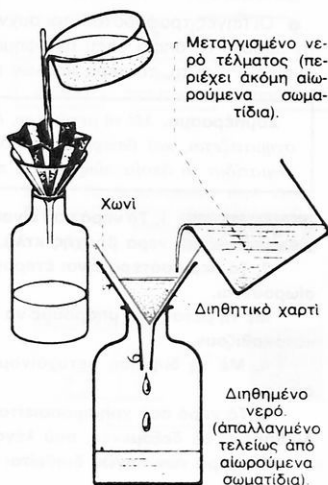
● Χύνουμε σιγά σιγά τὸ ὑγρὸ στὸ διηθητικὸ αὐτὸ χαρτί καὶ τὸ ὑγρὸ πέφτει μέσα στὸ δοχεῖο σταγόνα σταγόνα (σχ. 4).

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

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

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

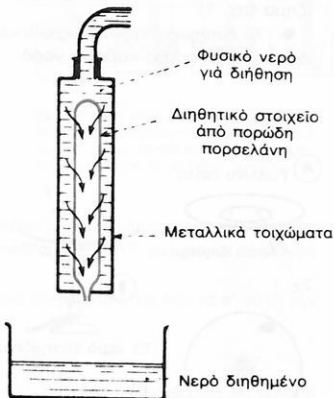
● Μὲ τὸ φίλτρο Chamberland μποροῦμε νὰ πάρουμε διαυγές νερὸ, καὶ ὅταν δὲν ἔχουμε δεξαμενὲς διηθήσεως (σχ. 6).



Σχ. 4: Διήθηση



Σχ. 5: Τομὴ διυλιστηρίου (δεξαμενὲς διηθήσεως).



Σχ. 6: Φίλτρο Chamberland.

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

Συμπέρασμα. Με τη μετάγγιση, δηλ. με το διαχωρισμό του υγρού από το κατακάθι που σχηματίζεται, και ύστερα με την διήθηση, όπου ένα πορώδες σώμα συγκρατεί τα στερεά σωματίδια τα οποία 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 οποία περιέχουν στερεές ύλες, που αιωρούνται.

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

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

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

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

3^ο ΜΑΘΗΜΑ: "Ένα καθαρό σώμα.

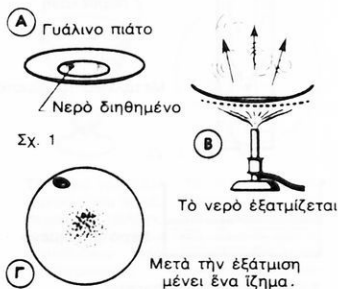
ΤΟ ΑΠΟΣΤΑΓΜΕΝΟ ΝΕΡΟ

1 Το διηθημένο νερό δεν είναι καθαρό.

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

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

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



Σχ. 2: 'Απόσταξη τού νερού.

2 'Απόσταξη.

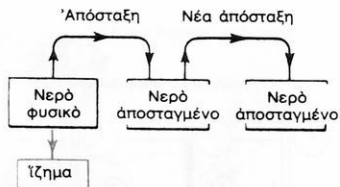
● Βράζουμε νερό που προήλθε από διήθηση και μαζεύουμε σ' ένα δοκιμαστικό σωλήνα το νερό που προέρχεται από τη συμπύκνωση του ατμού του (σχ. 2).

Το νερό αυτό είναι **άποσταγμένο**.

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

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

● 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**.

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

3 **Θά δούμε (36^ο μάθημα) ότι ένα λίτρο άποσταγμένου νερό έχει το πιάο μεγάλο βάρος, όταν ή θερμοκρασία του είναι 4^ο C.**

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

Συμπέρασμα. Το βάρος ενός λίτρου άποσταγμένου νερού σε θερμοκρασία 4^ο C είναι μιὰ φυσική σταθερή (1).

4 Μεταβολή καταστάσεως.

α) **Στερεοποίηση:** "Όταν ή θερμοκρασία πέφτει αρκετά τó χειμώνα (ή μέσα σ' έναν ψυκτικό θάλαμο), τó νερό στερεοποιείται (μπορούμε τó χειμώνα να δούμε τά διάφορα σχήματα τών κρυστάλλων τού χιονιού που προέρχονται από κανονικά έξάγωνα).

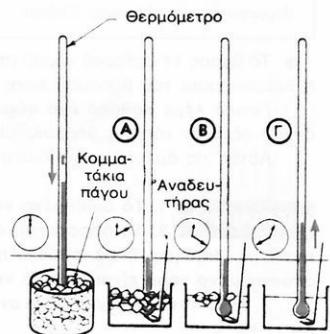
● Σε ένα ποτήρι που έχομε ρίξει κομματάκια πάγο, βάζομε ένα άβαθμολόγητο θερμόμετρο. Παρατηρούμε ότι ή στάθμη τού θερμομετρικού υγρού κατεβαίνει και μετά λίγα λεπτά σταθεροποιείται (σχ. 5). Σημειώνομε τή θέση της με ένα νήμα δεμένο γύρω από τó σωλήνα τού θερμομέτρου.

Μπορούμε τότε να έπαληθεύσομε ότι ή θερμοκρασία τού μείγματος νερό - πάγος μένει άμετάβλητη, όσο διαρκεί ή τήξη τού πάγου (άνακατεύομε τó μείγμα νερό-πάγος συνέχεια).

Μετρήσεις με άκρίβεια δείχνουν ότι τó καθαρό νερό στερεοποιείται πάντα σ' αύτή τήν ίδια θερμοκρασία.

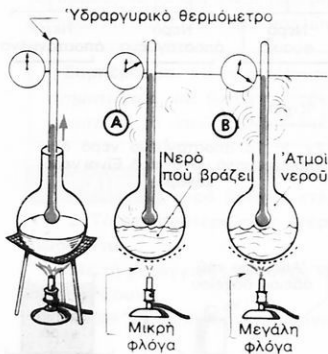


Σχ. 4: 1 dm³ καθαρό νερό ζυγίζει 1 κρ.



Σχ. 5: "Όση ώρα διαρκεί ή τήξη τού πάγου ή στάθμη τού θερμομετρικού υγρού μένει σταθερή. Μόλις λιώσει όλος ό πάγος, ή στάθμη άνεβαίνει.

1. Το βάρος 1 ℓ νερού άποσταγμένου και θερμοκρασία 4^ο έχει όριστει συμβατικά ως μονάδα βάρους. Άκρίβεις μετρήσεις δείχνουν ότι 1 ℓ άποσταγμένου νερού ζυγίζει στο Παρίσι 0,999972 Κρ.



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

Συμπέρασμα. Η θερμοκρασία πήξης του πάγου είναι σταθερή. Η θερμοκρασία αυτή ορίζεται σαν άρχη (0°C) της θερμομετρικής κλίμακας Celsius.

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

Η στάθμη του θερμομετρικού υγρού ανεβαίνει.

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

- "Αν χαμηλώσουμε τη φλόγα, με τρόπο ώστε ο βρασμός να εξασθενίσει, παρατηρούμε ότι η στάθμη του θερμομετρικού υγρού μένει και πάλι άμετάβλητη.

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

Συμπέρασμα. "Όσο διαρκεί ο βρασμός του καθαρού νερού, η θερμοκρασία του ατμού του μένει άμετάβλητη. Αυτή η θερμοκρασία είναι το δεύτερο σταθερό σημείο (100°C) της θερμομετρικής κλίμακας Celsius.

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

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

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

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

1. Το διηθημένο νερό δεν είναι αναγκαστικά καθαρό νερό.

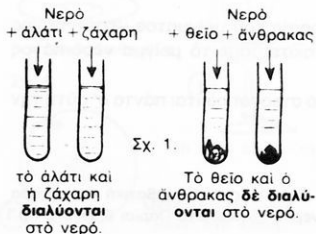
2. Το άποσταγμένο νερό προέρχεται από συμπύκνωση υδρατμών. 'Από αυτό με διήθηση ή με απόσταξη δεν μπορούμε να πάρουμε παρά μόνο νερό. Το άποσταγμένο νερό είναι καθαρό νερό.

3. 1ℓ (dm^3) καθαρό νερό έχει σταθερό βάρος και ζυγίζει σε θερμοκρασία 4°C περίπου 1 Κρ (1 Kg^*).

4. Το καθαρό νερό στερεοποιείται σε σταθερή θερμοκρασία, που ονομάστηκε 0°C .

'Επίσης βράζει σε μία σταθερή θερμοκρασία, που ονομάστηκε 100°C .

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



Σχ. 1.

το αλάτι και η ζάχαρη διαλύονται στο νερό.

Το θείο και ο άνθρακας δε διαλύονται στο νερό.

ΔΙΑΛΥΤΙΚΕΣ ΙΔΙΟΤΗΤΕΣ ΤΟΥ ΝΕΡΟΥ

1 Το νερό μπορεί να διαλύει στερεές ουσίες.

- "Αν στο νερό ενός ποτηριού ρίξουμε λίγο μαγειρικό αλάτι και το ανακατέψουμε, το αλάτι εξαφανίζεται.

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

Κάναμε μιὰ **διάλυση** ἀλατιοῦ στὸ νερὸ.

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

- Διηθούμε αὐτὴν τὴ διάλυση και δοκιμάζουμε πάλι τὸ ὑγρὸ ποὺ παίρνομε: εἶναι ἀλμυρὸ (σχ. 2).

- Τὸ ἀλάτι πέρασε με τὸ νερὸ, ἂν και ὁ ἥμῳς συγκρατεῖ τὶς στερεεὲς οὐσίες.

Τὸ ἀλάτι σχημάτισε με τὸ νερὸ ἓνα μείγμα, ποὺ δὲν μπορούμε νὰ διακρίνομε τὰ συστατικά του.

Αὐτὸ τὸ μείγμα εἶναι **ὁμογενές**.

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

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

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

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

2 Ἐπίδραση τῆς θερμοκρασίας στὴ διαλυτότητα ἑνὸς σώματος.

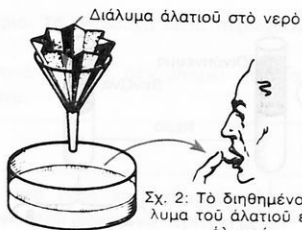
Μέσα σὲ μιὰ σφαιρική φιάλη ποὺ περιέχει 1 l καθαρὸ νερὸ διαλύομε νιτρικὸ κάλι, ὥσπου νὰ πετύχομε κορεσμένο διάλυμα. Θερμαίνομε τὴ φιάλη και σημειώνομε τὴ θερμοκρασία και τὴν ποσότητα τοῦ νιτρικοῦ καλίου, ποὺ προσθέτομε κάθε φορά, γιὰ νὰ μένει τὸ διάλυμα κορεσμένο.

0°	20°	100°
130 g	270 g	2470 g

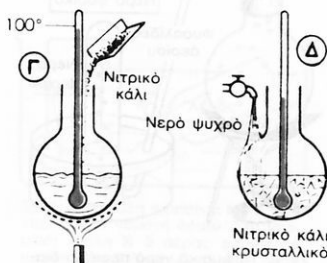
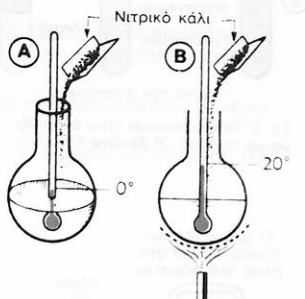
- Ἄν ψύξομε τὴ φιάλη, θὰ παρατηρήσομε ὅτι ἀρχίζει νὰ κατακάθεται σὲ μορφή **κρυστάλλων** ἓνα μέρος τοῦ νιτρικοῦ καλίου (σχ. 3) και αὐτὸ γιὰ τὴν χαμηλότερη θερμοκρασία, ὅπως εἶδαμε, τὸ νερὸ θὰ κρατήσει μικρότερη ποσότητα ἀπὸ τὴν οὐσία, ποὺ ἔχει διαλυθεῖ.

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

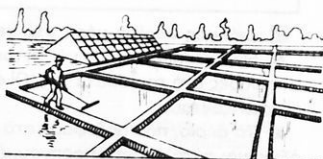
0°	20°	50°
36°	36°	39°



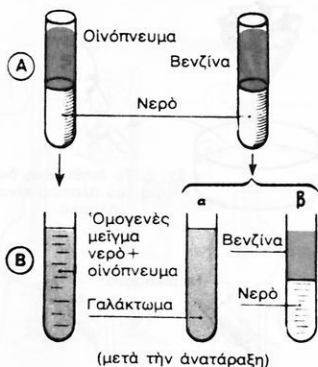
Σχ. 2: Τὸ διηθημένο διάλυμα τοῦ ἀλατιοῦ εἶναι ἀλμυρὸ.



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



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



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



Σχ. 6: Το φυσικό νερό περιέχει διαλυμένα αέρια.

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

3 Περικετικότητα 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 κατόπι πολύ προσεχτικά 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 **όμογενές μείγμα**. Το νερό *διαλύνει* 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 σταγόνες 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 **ανάμειχθούν**: η βενζίνη δεν είναι *διαλυτή* στο νερό.

Συμπέρασμα. *Μερικά υγρά, όπως το οινόπνευμα, μπορούν να διαλυθούν στο νερό: είναι διαλυτά στο 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 **όξυγόνο**: αυτό υπήρχε προηγουμένως μέσα στο νερό, αλλά δεν μπορούσαμε να το δούμε, γιατί ήταν διαλυμένο και σχημάτιζε με το νερό **όμογενές μείγμα**. Τα αέρια αυτά προέρχονται κυρίως από διαλυμένο ατμοσφαιρικό αέρα. Το διαλυμένο αυτό όξυγόνο, που περιέχει το νερό των ποταμών, των λιμνών και των θαλασσών, αναπνέουν τα υδρόβια ζώα και φυτά και διατηρούνται στη ζωή.

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

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

Συμπέρασμα. Το νερό μπορεί να διαλύσει αέρια.

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

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

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

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

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

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

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

5^ο ΜΑΘΗΜΑ: Πρώτη μελέτη ενός αερίου.

Ο ΑΕΡΑΣ

1 Παρουσία του αέρα.

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

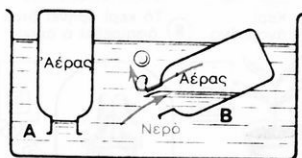
Το νερό αντικατάστησε ένα σώμα, που υπήρχε στη φιάλη, αλλά δεν το βλέπαμε: *Η φιάλη ήταν γεμάτη από αέρα.*

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

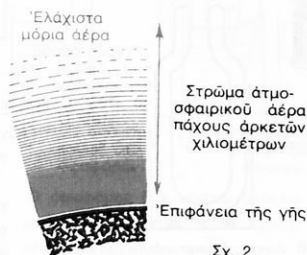
● Η γη περιβάλλεται από ένα στρώμα αέρα, την *ατμόσφαιρα*, που έχει πάχος πολλές εκατοντάδες χιλιόμετρα. Άλλα τα περισσότερα μόρια της είναι συγκεντρωμένα στα κατώτερα στρώματα (τά μισά στα 5 πρώτα χιλιόμετρα), και λιγοστεύουν όλο και περισσότερο στα ανώτερα στρώματα. Τα τελευταία μόρια είναι δυνατό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

2 Ίδιότητες του αέρα.

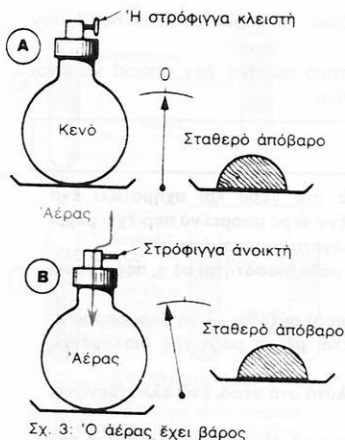
Τα πειράματα που έγιναν στο πρώτο μάθημα μας έδειξαν τις βασικές ιδιότητες του αέρα: τη **συμπιεστότητα**, την **ελαστικότητα** και το **έκτατό**. Οι ιδιότητες αυτές είναι κοινές για όλα τα αέρια.



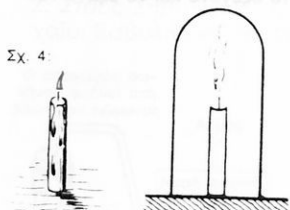
Σχ. 1: Στη φιάλη Α μπαίνει πολύ λίγο νερό (είναι γεμάτη αέρα). Στη γερμένη φιάλη Β ο αέρας φεύγει σε μορφή φυσαλίδων και το νερό παίρνει τη θέση του.



Σχ. 2



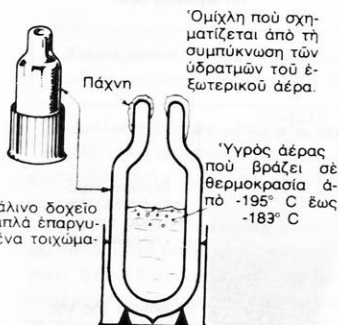
Σχ. 3: Ο αέρας έχει βάρος



Σχ. 4



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



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

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

● Τοποθετούμε κατόπιν τη φιάλη στον ένα δίσκο ενός ζυγού και την ισορροπούμε με απόβαρα στον άλλο δίσκο (σχ. 3 Α). "Αν ανοίξουμε τη στρόφιγγα, η ισορροπία χαλάει και ο ζυγός κλίνει από το μέρος της φιάλης. Γιατί;

Προσθέτοντας σταθμά στο δίσκο που έχουμε το απόβαρα, μπορούμε να βρούμε κατά προσέγγιση το βάρος του αέρα που περιέχει η φιάλη, (γιατί δεν είναι δυνατό να αφαιρέσουμε όλο τον αέρα μέσα από αυτή).

● "Ένα λίτρο αέρα ζυγίζει σε κανονική ατμοσφαιρική πίεση και θερμοκρασία 0° C 1,293ρ ή περίπου 1,3 ρ.

Σύγκριση του βάρους του νερού προς το βάρος ίσου όγκου αέρα.

Βάρος 1 λίτρου νερού = 1 Κρ = 1000 ρ

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

Συμπέρασμα. Ο αέρας, όπως και κάθε αέριο, έχει βάρος. Αλλά το βάρος των αερίων είναι σε ίσον όγκο πολύ μικρότερο από το βάρος των υγρών.

3 Ο αέρας είναι απαραίτητος στις καύσεις και στη ζωή.

● Σκεπάζουμε με ένα γυάλινο κώδωνα ένα ανάμμενο κερι. Παρατηρούμε ότι η φλόγα του αδυνατίζει και στο τέλος σβηνει (σχ. 4).

● "Αν επαναλάβουμε το πείραμα και σηκώσουμε τον κώδωνα, προτού σβήσει εντελώς η φλόγα, παρατηρούμε ότι η φλόγα δυναμώνει και πάλι.

● "Ας προσπαθήσουμε να κρατήσουμε την αναπνοή μας. Πόση ώρα μπορούμε να μην αναπνέουμε;

● Να αναφερθούν μερικά παραδείγματα θανάτων από έλλειψη αέρα (άσφυξια).

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

4 Σύσταση του αέρα.

● Ο αέρας, όταν ψυχθεί ως τους -193° C, γίνεται ένα υγρό διαυγές, ελαφρά γαλάζιο, που ρέει σαν το νερό. Για να πάρουμε ένα λίτρο υγρού αέρα χρειάζονται 700 λίτρα αέρας σε κατάσταση αερίωδη.

● Τον υγρό αέρα, για να μην εξαερωθεί γρήγορα, τον διατηρούν μέσα σε μονωτικά δοχεία με διπλά τοιχώματα και με μικρό άνοιγμα χωρίς πόμα, όπου βράζει και εξαερώνεται άργα (σχ. 6).

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

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

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

Βλέπομε άκόμα πώς ή **άπόσταξη** του ύγρου άερα επιτρέπει νά διαχωρίσουμε τόν άερα σε άεριώδη συστατικά πού έχουν διαφορετικές ιδιότητες.

Συμπέρασμα. "Ο 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 έκατοντάδων χιλιομέτρων, πού άποτελεί τήν άτμόσφαιρα.

"Ο άερας είναι άεριο συμπιεστό, έλαστικό και έκτατό.

2. 1έ άερα σε 0°C και κανονική πίεση ζυγίζει 1,3 ρ περίπου.

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

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

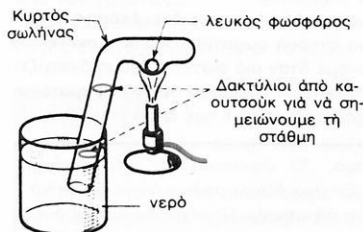
"Ο άερας δέν είναι καθαρό σώμα, είναι μείγμα.

6^ο ΜΑΘΗΜΑ: "Ο άερας είναι μείγμα πολλών άεριών.

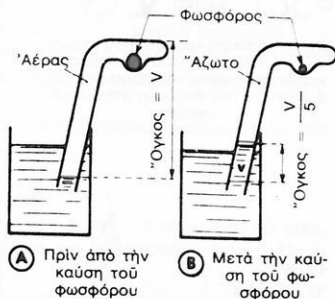
ΣΥΣΤΑΣΗ ΤΟΥ ΑΕΡΑ

1. Άνάλυση του άερα με φωσφόρο.

● Στην κοιλότητα του σωλήνα τής συσκευής του σχ. 1 βάζομε ένα κομμάτι λευκό φωσφόρο και βυθίζομε τó άνοικτό άκρο του στο νερό. Σημειώνομε τή



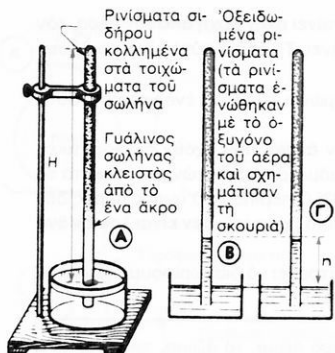
Σχ. 1: Άνάλυση του άερα με φωσφόρο.



Α Πρίν από τήν καύση του φωσφόρου

Β Μετά τήν καύση του φωσφόρου

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



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

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

στάθμη του νερού στο σωλήνα και θερμαίνουμε ελαφρά το φωσφόρο. Ο φωσφόρος ανάβει, ο σωλήνας γεμίζει άσπρους καπνούς και κατόπι σβήνει. Οι άσπροι καπνοί σιγά σιγά χάνονται, διαλύονται μέσα στο νερό, πού ή στάθμη του άνεβαίνει στο σωλήνα. Ο φωσφόρος κήκε, αφού ενώθηκε με το όξυγόνο του αέρα. Μένει τώρα στο σωλήνα ένα άέριο, πού δεν διατηρεί την καύση (γιατί μέσα στο σωλήνα υπάρχει ακόμα φωσφόρος).

Το άέριο αυτό είναι κυρίως **όζωπο**. Το νερό πήρε τη θέση του **όξυγόνου**.

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

Συμπέρασμα. Ο αέρας αποτελείται κατά το 1/5 περίπου του όγκου του από όξυγόνο, ενώ το υπόλοιπο αποτελείται κυρίως από όζωπο και μιá μικρή ποσότητα άλλων αερίων, τα όποια λέγονται σπάνια άέρια (νέο, άργό, κριπτό, ξένο, ήλιο).

2 "Άλλα άέρια πού βρίσκονται στον άτμοσφαιρικό άέρα.

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

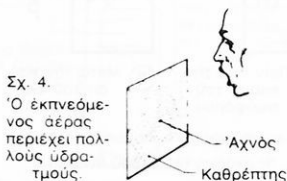


Σχ. 3: 'Η άσπρη κρούστα πού σχηματίζεται στην επιφάνεια του άσβεστόνερου φανερώνει την παρουσία του διοξειδίου του άνθρακα στην άτμόσφαιρα.

Ο άτμοσφαιρικός άέρας περιέχει λοιπόν διοξειδίο του άνθρακα.

● Χύνομε σε ένα ποτήρι πολύ κρύο νερό. Θα παρατηρήσουμε σε λίγο την έξωτερική επιφάνεια του ποτηριού νά σκεπάζεται με έναν άχνό, πού στο τέλος σχηματίζει σταγονίδια νερού. Ο άχνός αυτός σχηματίζεται από τη συμπύκνωση του ύδρατμου, ό όποιος υπάρχει στον άτμοσφαιρικό άέρα. Ο άτμοσφαιρικός άέρας περιέχει ύδατμους.

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



Συμπέρασμα. Ο άτμοσφαιρικός άέρας είναι μείγμα από όξυγόνο, όζωπο, σπάνια άέρια, διοξειδίο του άνθρακα, ύδατμους. Περιέχει ακόμη και διάφορα αιώρούμενα σωματίδια (σκόνη).

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

3 Σύσταση εισπνεόμενου και εκπνεόμενου αέρα.

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

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

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

● Ο αέρας, που εκπνέομε, περιέχει περισσότερο διοξείδιο του άνθρακα άπ' αυτόν που μάς περιβάλλει.

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

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

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

● Αποβάλλομε με την έκπνοη περισσότερο διοξείδιο του άνθρακα και ύδατμοί από όσους εισπνεύσαμε και όλο τό άζωτο.

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

1. Ο αέρας είναι μείγμα πολλών αερίων.

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

3. Με την έκπνοή, αποβάλλομε αέρα, ό οποίος περιέχει λιγότερο όξυγόνο από εκείνο που εισπνέομε, και περισσότερο διοξείδιο του άνθρακα και ύδατμοί.

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



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



Τά διυλιστήρια της «Ελληνικής Έταιρείας Ύδατων» στην Όμορφοκκλησιά

ΑΣΚΗΣΕΙΣ

Σειρά 1: Το νερό, ό άέρας.

I. Το νερό.

1. Όνομάζομε περιεκτικότητα ένός διαλύματος τή μάζα ένός άλατος πού είναι διαλυμένη στή μονάδα τού όγκου του.

Διαλύομε 18 g μαγειρικό άλάτι σέ νερό και συμπληρώνομε έτσι ώστε νά πάρουμε 125 cm³ διαλύματος.

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

2. Διαλυτότητα μιάς ουσίας λέμε τή μέγιστη μάζα αυτής πού μπορούμε νά διαλύσομε σέ 100 g νερό. Για πολλά σώματα ή διαλυτότητα αύξάνει με τή θερμοκρασία. Ό παρακάτω πίνακας δίνει τή διαλυτότητα τού χλωρικού καλίου (μάζα σέ γραμμάρια διαλυτή σέ 100 g νερό) 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

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

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

Άπ' αυτή τή γραφική παράσταση νά βρεθεί:

α) Άπό ποιά θερμοκρασία και πάνω μπορούμε νά διαλύσομε 50 g άπ' αυτή τήν ουσία σέ 100 g νερό.

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

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

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

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

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

Άπ' αυτή τή γραφική παράσταση νά βρεθεί:

α) Ό διαλυτότητα τής ζάχαρης στούς 50° C.

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

4. Τó μαγειρικό άλάτι έχει διαλυτότητα 36 g στά 100 g νερού στούς 20° C. Ό διάλυση αυτή είναι κορεσμένη. Άφηνομε νά εξατμιστεί 1 m³ θαλασσινό νερό, τó όποιο περιέχει έναν τόνο νερό περίπου και 30 Kg μαγειρικό άλάτι, ώστου όρξισει τó άλάτι νά κρυσταλλώνεται.

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

II. 'Ο αέρας.

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

100 ℓ	άζωτο άτμοσφαιρικό	οξυγόνο	διοξειδίου του άνθρακα
είσπνοη	79 ℓ	21 ℓ	ασήμαντη ποσότητα
έκπνοη	79 ℓ	16 ℓ	4 ℓ

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

α) πόσον όγκο οξυγόνου καταναλίσκει;

β) πόσο διοξειδίου του άνθρακα αποβάλλει, όταν κοιμάται;

γ) Ποιά μέτρα υγιεινής πρέπει να ακολουθηθεί;

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

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

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

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

7° ΜΑΘΗΜΑ: 'Η κατακόρυφος.

ΕΛΕΥΘΕΡΗ ΠΤΩΣΗ ΕΝΟΣ ΣΩΜΑΤΟΣ

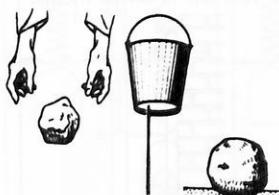
I Παρατηρήσεις:

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

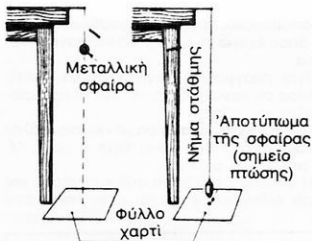
● "Αν συμπιέσουμε όμως το χαρτί, ώστε να πάρει σχήμα βόλου (σφαίρας) και το αφήσουμε πάλι από ψηλά, θα δούμε ότι θα πέσει όπως και η πέτρα, δηλ. δεν θα χρειαστεί πολύ χρόνο και θα ακολουθηθεί και αυτό μιάν ευθύγραμμη τροχιά (Σχ. 1).

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

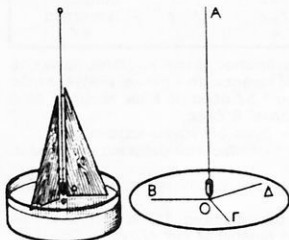
"Η χάρτινη σφαίρα και η πέτρα κάνουν μιά κίνηση, που λέγεται **ελεύθερη πτώση**.



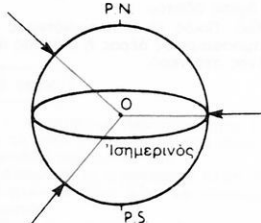
Σχ. 1: "Η πέτρα, όταν αφήνεται ελεύθερη, πέφτει, το νερό φεύγει από την τρύπα του πυθμένα του δοχείου. "Η πέτρα βυθίζεται στην άμμο. "Η πέτρα και το νερό έχουν βάρος.



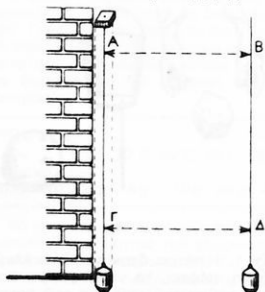
Σχ. 2: Το σώμα σε ελεύθερη πτώση ακολουθεί το νήμα της στάθμης.



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



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



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

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

Σε κάθε σώμα επιδρά μία **δύναμη** ή οποία τó έλκει πρòς τή γή και λέγεται **βάρος του σώματος**.

Όλα τó σώματα έχουν βάρος.

● Γνωρίζομε ότι ορισμένα σώματα, όπως τó αέροστατο, όταν τά αφήσομε ελεύθερα, αντί νά πέσουν, ανεβαίνουν. Αυτό συμβαίνει, γιατί επάνω τους εκτός από τó βάρος ενεργεί και μία άλλη δύναμη, που είναι αντίθετη πρòς τó βάρος και λέγεται άνωση.

2 Τò νήμα της στάθμης.

● Κρεμοῦμε μία μεταλλική μάζα στην άκρη ενός νήματος, τού οποίου κρατοῦμε τήν άλλη άκρη. Αὐτή με τήν επίδραση τού βάρους της τεντώνει τó νήμα σε μίαν ορισμένη διεύθυνση. Έτσι κατασκευάζομε τó **νήμα της στάθμης**.

Υλοποίηση μίανς ελεύθερης πτώσης: Κρεμοῦμε με μία μικρή κλωστή στην άκρη τού τραπεζιού μία μεταλλική σφαίρα και βλέπομε κάτω από αὐτή στο έδαφος ένα φύλλο χαρτί.

● Καίμε τήν κλωστή και ἡ σφαίρα πέφτει με ελεύθερη πτώση. Ἄν προηγουμένως ἔχομε τοποθετήσει πάνω στο χαρτί ένα φύλλο καρμπόν, τότε ἡ σφαίρα θά αφήσει τó ἀποτύπωμά της στο σημείο που ἔπεσε.

● Κρεμοῦμε από τó ἴδιο μέρος ένα νήμα της στάθμης και βλέπομε ότι ἡ κάτω άκρη του βρίσκεται ἀκριβώς στο σημείο που ἔπεσε ἡ σφαίρα (σχ. 2).

Τò νήμα της στάθμης ὑλοποιεῖ τήν τροχιά που ἀκολούθησε ἡ σφαίρα στην πτώση της.

Συμπέρασμα. Κάθε σώμα, όταν πέφτει με ελεύθερη πτώση, ἀκολουθεῖ τή διεύθυνση τού νήματος της στάθμης. Ἡ διεύθυνση αὐτή λέγεται **κατακόρυφη**. Χαρακτηριστικό είναι ότι ἡ πτώση γίνεται ἀπό πάνω πρòς τά κάτω.

3 Ἡ κατακόρυφος.

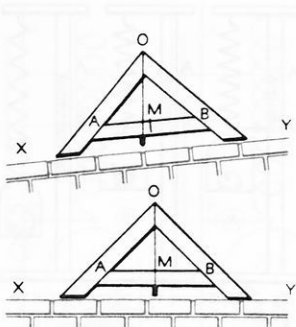
Κατακόρυφος σε ένα σημείο είναι ἡ διεύθυνση που ἔχει τó νήμα της στάθμης, που διέρχεται ἀπό τó σημείο αὐτό.

● **Ἰδιότητες τῶν κατακόρυφων:** Κρεμοῦμε τó νήμα της στάθμης πάνω ἀπό μία λεκάνη-γεμάτη νερό. Με ένα ὀρθογώνιο τρίγωνο μπορούμε νά ἐπαληθεύσομε ότι οἱ γωνίες που σχηματίζει με τίς ἡμιευθείες OA, OB και OG είναι ὀρθές (σχ. 3).

Συμπέρασμα. Ἡ κατακόρυφη διεύθυνση είναι κάθετη στην ἐπιφάνεια ἐνός ὑγροῦ που βρίσκεται σε ἰσορροπία. Αὐτή ἡ ἐπιφάνεια είναι ένα ὀριζόντιο ἐπίπεδο.

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

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



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

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

4 'Εφαρμογές του νήματος της στάθμης.

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

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

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

1. Το βάρος ενός σώματος είναι ή δύναμη, ή οποία το έλκει προς τη γη.

2. Το νήμα της στάθμης ύλοποιεί την τροχιά της ελεύθερης πτώσης 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 ύγρου σε ακινησία. Όλες οι κατακόρυφες διευθύνονται προς το κέντρο της γης. Οι κατακόρυφες γειτονικών τόπων μπορούν να θεωρηθούν παράλληλες.

4. Χρησιμοποιούμε το νήμα της στάθμης, για να ελέγξουμε, αν μιά διεύθυνση είναι κατακόρυφη, και το **άλφάδι**, για να ελέγξουμε, αν μιά επιφάνεια είναι οριζόντια.

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

ΜΕΤΡΗΣΗ ΤΟΥ ΒΑΡΟΥΣ ΕΝΟΣ ΣΩΜΑΤΟΣ

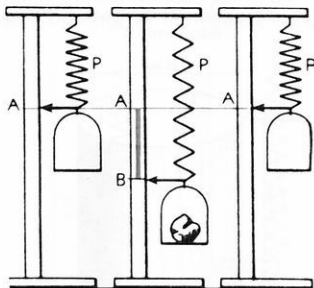
1 'Επιμήκυνση ενός ελατηρίου.

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

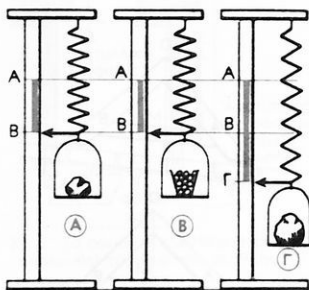
- Σημειώνουμε με μιά λεπτή γραμμή A στον κανόνα την αρχική θέση του ελατηρίου.

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

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



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

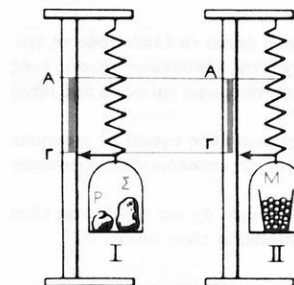


Σχ. 2: Το βάρος της πέτρας Α και το βάρος των σφαιριδίων Β αναγκάζουν το ελατήριο να πάρει την ίδια επιμήκυνση ΑΒ.

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

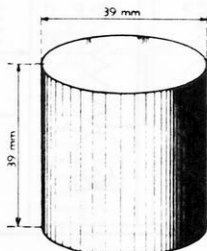
Το βάρος μιάς άλλης πέτρας Γ προκαλεί μία επιμήκυνση ΑΓ μεγαλύτερη της ΑΒ.

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



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

$$\text{Βάρος του } M = \text{Βάρος του } P + \text{Βάρος του } \Sigma.$$



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

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

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

2 Ίσότητα δύο βαρών.

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

3 Αθροισμα πολλών βαρών.

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

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

4 Μέτρηση του βάρους ενός σώματος.

Βάρος ενός σώματος είναι ή δύναμη πού έλκει το σώμα αυτό προς τη γη.

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

Μέτρηση του βάρους ενός σώματος είναι ή σύγκριση του βάρους του με το βάρος άλλων σώματος πού το παίρνομε για μονάδα.

5 Μονάδα βάρους.

Στην Έλλάδα και στις χώρες πού έχουν δεχθεί το μετρικό σύστημα, ή μονάδα βάρους είναι το **Κιλοπόντ, χιλιόγραμμα βάρους (Κg^{*})**.

Το Κιλοπόντ (σύμβολο Κρ) είναι το βάρος πού έχει στο Παρίσι ή μάζα του πρότυπου κυλίνδρου από ιριδιούχο λευκόχρυσο, ό 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 ύποπολλαπλάσια της μονάδας βάρους είναι:

Το Πόντ, σύμβολο 0,001 Kp = 1 p

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

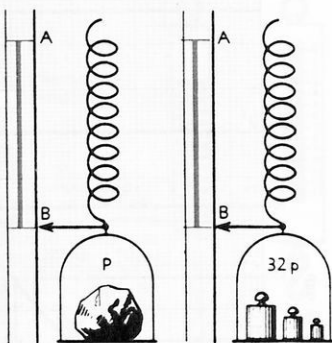
6 Μέτρηση του βάρους ενός σώματος με τη βοήθεια του ελατηρίου.

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

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

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

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



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

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

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

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

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

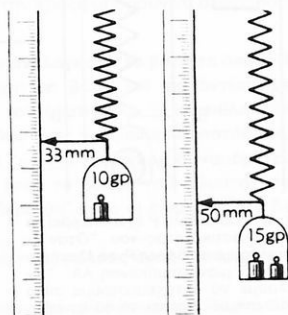
9^ο ΜΑΘΗΜΑ: Πλεονεκτήματα και μειονεκτήματα του ζυγού με ελατήριο.

Ο ΖΥΓΟΣ ΜΕ ΕΛΑΤΗΡΙΟ

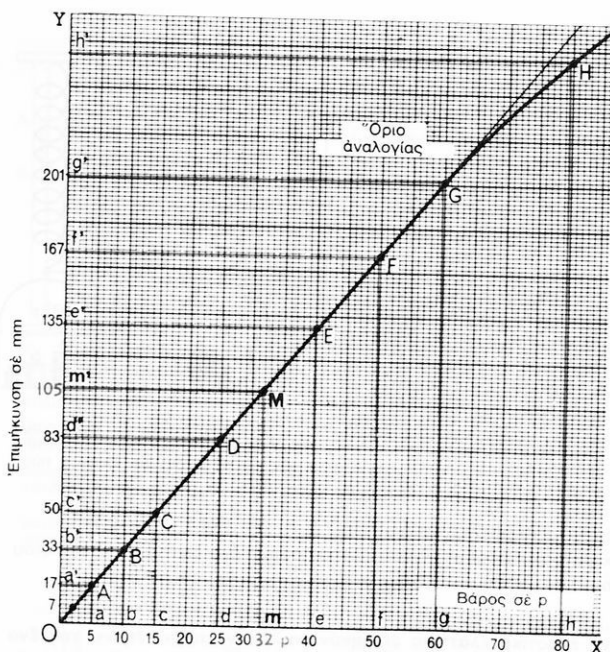
1 Βαθμολόγηση ενός ελατηρίου.

Τοποθετούμε στο δίσκο του ελατηρίου σταθμά όλο και πιό βαριά και γράφομε σε έναν πίνακα τα βάρη με τις αντίστοιχες επιμηκύνσεις 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

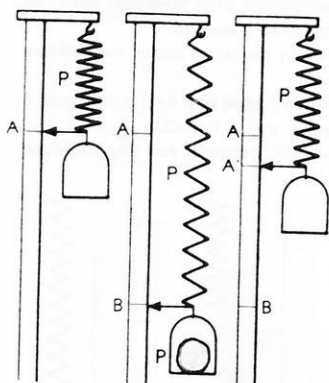


Σχ. 2:

Παρατηρούμε:

- — ότι οι επίμηκύνσεις 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.

Συμπέρασμα. Οι επίμηκύνσεις του ελατηρίου είναι ανάλογες με τα βάρη που τις προκαλούν.



Σχ. 3: Το ελατήριο P έχει υπερβεί το όριο ελαστικότητάς του. "Όταν αφαιρέσουμε το βάρος P, το ελατήριο διατηρεί μίαν επίμηκυνση AA'". Αν θέλουμε να μεταχειριστούμε αυτό το ελατήριο, πρέπει να το ξαναβαθολογήσουμε.

Με τα πειραματικά αποτελέσματα σχηματίζουμε μία γραφική παράσταση (σχ. 2).

Η καμπύλη αυτή βαθμολογήσεως του ελατηρίου μοιάζει πολύ με εύθεια και μας επιτρέπει χωρίς υπολογισμό να βρούμε το βάρος ενός σώματος.

● "Εστω ότι θέλουμε να βρούμε το βάρος ενός σώματος που προκαλεί μία επίμηκυνση 105 mm. Από το σημείο του άξονα Oψ, που αντιστοιχεί στα 105 mm φέρνουμε μία κάθετη σ' αυτόν, η οποία συναντά την καμπύλη βαθμολογήσεως στο σημείο M. Η κάθετη από το M στον άξονα OX τόν τέμνει στο σημείο m, το οποίο αντιστοιχεί σε 32 ρ, που είναι το βάρος του σώματος.

1 Ζυγός με ελατήριο (κανταράκι).

● Χωρίζουμε σε 10 ίσα μέρη το διάστημα πάνω στον κανόνα που περιλαμβάνεται ανάμεσα στην αρχική

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

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

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**.

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

3 "Όριο ελαστικότητας.

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

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

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

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

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

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

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

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

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

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

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

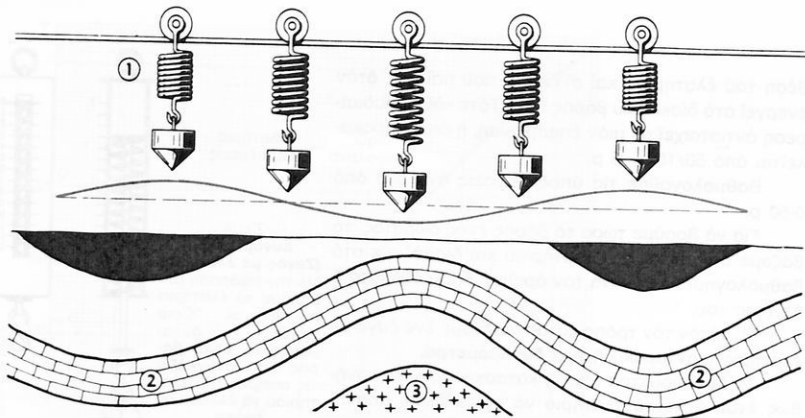
2. "Ένα ελαστικό ελατήριο βαθμολογημένο λέγεται *ζυγός με ελατήριο* ή *δυναμόμετρο*.

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

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

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





Μιά εφαρμογή των μεταβολών της βαρύτητας: η βαρυμετρία στην αναζήτηση του πετρελαίου.
 Μάθαμε ότι το βάρος ενός σώματος μεταβάλλεται από τον Ήμισφαιρινό προς τους Πόλους. Αυτό το βάρος μεταβάλλεται επίσης μερικά εκατομμυριοστά της τιμής του ανάλογα με την παρουσία βαριών ή ελαφρών στρωμάτων και την απόστασή τους από την επιφάνεια της γης. Έτσι ένας θόλος (3) από βαριά στρώματα (συμπαγής άσβεστολίθος, βασάλτης) προκαλεί μια επιμήκυνση του ελατηρίου πιο μεγάλη από εκείνη που προκαλεί η παρουσία ελαφρών στρωμάτων όπως ή άμμος (2).

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

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

ΑΣΚΗΣΕΙΣ

Σειρά 2: 'Η κατακόρυφος. Βάρος ενός σώματος.

1. 'Η κατακόρυφος.

Μιά όρθη γωνία είναι 90° ή 100 βαθμοί.

'Η μοίρα είναι $60'$ πρώτα λεπτά ($'$) και τό λεπτό 60 δευτέρα ($''$).

'Ο βαθμός είναι 10 δέκατα ή 100 εκατοστά βαθμού.

1. Νά μετατραπούν σε βαθμούς: $40^\circ, 22^\circ, 45^\circ, 16^\circ 18' 25''$.

2. Νά μετατραπούν σε μοίρες: 60, 18.50, 78.25 βαθμοί.

Στή μέτρηση γωνιών χρησιμοποιούμε γιά μονάδα και τό άκτίνιο, πού είναι ή επίκεντρη γωνία κύκλου, τής οποίας τό τόξο έχει μήκος τήν άκτίνα αυτού του κύκλου.

3. Πόσο είναι τό μήκος ενός τόξου πού όρίζει ή γωνία 1 άκτινίου σε έναν κύκλο άκτίνας 5 cm.;

4. Σε έναν κύκλο με άκτίνα 8 cm νά υπολογιστεί σε μοίρες και πρώτα λεπτά ή επίκεντρη γωνία πού έχει μέτρο 1 άκτίνιο ($\pi = 3,14$).

5. Πόσο είναι τό μήκος ενός τόξου, με προσέγγιση 1 mm, τό όποιο όρίζει επίκεντρη

γωνία 23° σε έναν κύκλο άκτίνας 12 cm.;

6. Τό ναυτικό μίλι είναι τό μήκος του τόξου μέγιστου κύκλου πού όρίζουν δύο σημεία τής επιφάνειας τής γης, των όποιων αι κατακόρυφες σχηματίζουν γωνία $1'$ (άκτίνα γης 6300 Km).

Πόσο μήκος έχει τό τόξο μέγιστου κύκλου πού όρίζεται από δύο σημεία τής επιφάνειας τής γης, άν οι κατακόρυφές τους σχηματίζουν γωνία ενός εκατοστού του βαθμού;

8. 'Η πιο μικρή γωνία πού διακρίνεται με τό μάτι είναι $15''$. Πόσο είναι τό τόξο μέγιστου κύκλου πού όρίζεται από δύο σημεία τής επιφάνειας τής γης, άν οι κατακόρυφές τους σχηματίζουν γωνία $15''$;

9. 'Η γωνία, ή όποία σχηματίζεται από τις κατακόρυφες του Παρισιού και τής Μασσαλίας, είναι $5^\circ 52'$. Πόσο είναι τό μήκος τόξου μέγιστου κύκλου πού χωρίζει αυτές τις δύο πόλεις;

10. Πόση γωνία σχηματίζουν οι κατακόρυφες του Παρισιού και τής Όρλεάνης, άν τό μήκος του τόξου μέγιστου κύκλου ανάμεσα σ' αυτές τις δύο πόλεις είναι 120 Km;

II. Βάρος ενός σώματος.

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

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

α) Να χαρακτηί 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 υπολογισμό.

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

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

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

γ) Να χαρακτηί 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 Kr έχουμε επιμήκυνση ελατηρίου 12 mm με την επίδραση βάρους 1 Kr.

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 Kr επιμηκύνεται 60 mm με την επίδραση βάρους 15 Kr. Να βρεθεί:

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

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

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

α) Ποιό είναι το βάρος του άδειου δοχείου;

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

γ) Να επαληθευτούν οι απαντήσεις με μία γραφική παράσταση.

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

Το συμβολισμό αυτό μπορούμε να εφαρμόσουμε για οποιαδήποτε γραφική παράσταση.

10^ο ΜΑΘΗΜΑ

Η ΕΝΝΟΙΑ ΤΗΣ ΔΥΝΑΜΕΩΣ

1 Αποτελέσματα που προκαλεί μία δύναμη.

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

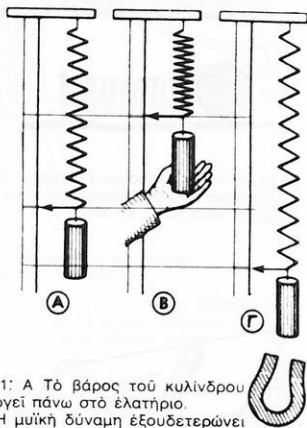
Το ίδιο αποτέλεσμα μπορούμε να πετύχουμε, αν τραβήξουμε το ελεύθερο άκρο με το χέρι μας.

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

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

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

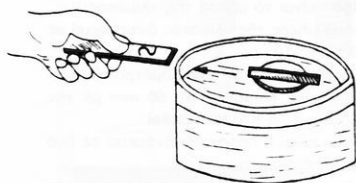
● Το βάρος του σώματος, ή μυική προσπάθεια, ή έλξη του μαγνήτη πάνω στο σίδηρο ή ώθηση του ανέμου, ή ώθηση του ελατηρίου και του ατμού, που έχουν συμπίεσει κτλ., είναι **δυνάμεις**.



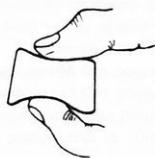
Σχ. 1: Α Το βάρος του κυλίνδρου ενεργεί πάνω στο ελατήριο.

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

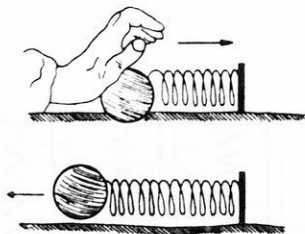
Γ. Η δύναμη έλξης του μαγνήτη προκαλεί μία επιμήκυνση του ελατηρίου, ή οποία προστίθεται σε εκείνη που προκαλεί το βάρος του κυλίνδρου.



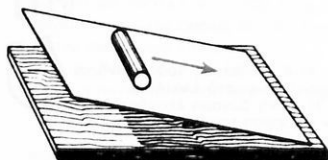
Σχ. 2: 'Ο μαγνήτης κάνει να κινηθεί το τεμάχιο του σιδήρου.



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



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



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

Συμπέρασμα. 'Ονομάζουμε δύναμη την αίτια που μπορεί

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

2 Χαρακτηριστικά μιάς δυνάμεως.

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

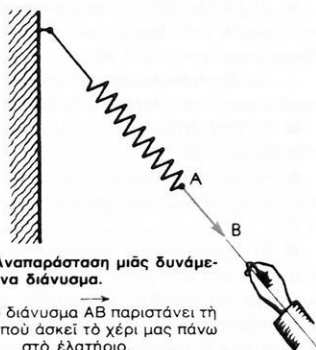
● Το έλατήριο επιμηκύνεται κατά τη διεύθυνση του τεντωμένου νήματος. Αυτή είναι ή **διεύθυνση** της δυνάμεως ή ή ευθεία επενέργειάς της.

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

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

● Τεντώνουμε περισσότερο το νήμα, βάζοντας μεγαλύτερη δύναμη και το έλατήριο επιμηκύνεται περισσότερο. 'Η επιμήκυνση του έλατηρίου εξαρτάται από την **ένταση** της δυνάμεως ή οποία το **έλκει**.

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



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

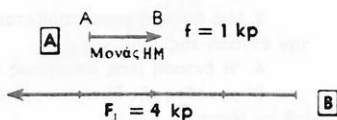
Το διάνυσμα AB παριστάνει τη δύναμη που ασκεί το χέρι μας πάνω στο έλατήριο.

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

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

3 Γραφική παράσταση μιās δυνάμεως.

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



4 Ἡ ἔνταση μιās δυνάμεως εἶναι μέγεθος καὶ μετρηθεῖ.

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



Σχ. 7.

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

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

F F_2 εἶναι ἓνα βάρος 2 Κρ.

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

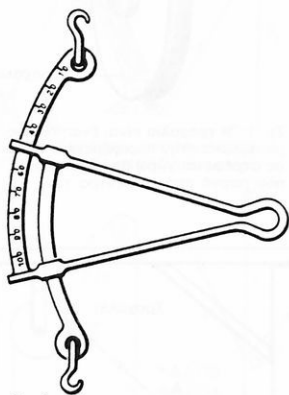
Δυὸ δυνάμεις ἔχουν τὴν ἴδια ἔνταση, ὅταν προκαλοῦν τὴν ἴδια ἐπιμήκυνση, ἀν ἐφαρμοστοῦν διαδοχικὰ στὸ ἴδιο ἐλατήριο.

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

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

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

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



Σχ. 8.

Δυναμόμετρο μὲ ἔλασμα
(μέχρι 100 Κρ)

Ἔγναρχουν πολλοὶ τύποι δυναμομέτρων, μὲ τὰ ὅποια μετροῦμε δυνάμεις πολλῶν τόνων.

Τάξη μεγέθους μερικῶν δυνάμεων.

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

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

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

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

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

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

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

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

Η ΤΡΟΧΑΛΙΑ

1 Η τροχαλία αλλάζει τη διεύθυνση μιάς δυνάμεως.

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

Όποιαδήποτε και αν είναι η θέση του κρίκου Γ, η ένδειξη του δυναμομέτρου μένει η ίδια.

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

2 Ίσορροπία δύο αντίθετων δυνάμεων.

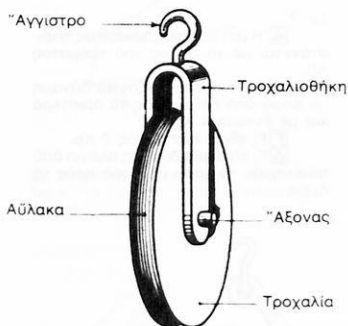
Η μυϊκή προσπάθεια κάθε ομάδας παιδιών (σχ. 3) είναι και μία δύναμη. Το τεντωμένο σκοινί μας δίνει την κοινή διεύθυνση των δύο δυνάμεων. Αν το σημείο Ο, κοινό σημείο εφαρμογής, στην όλη προσπάθεια των ομάδων μείνει στη θέση του, τότε οι δυνάμεις είναι ίσες και αντίθετες: βρίσκονται δηλ. στην ίδια ευθεία,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

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

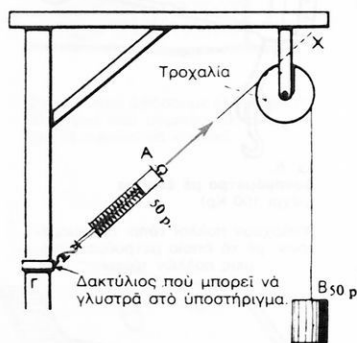
Συμπέρασμα. Όταν δυο δυνάμεις ίσες και αντίθετες ενεργούν σε ένα σώμα, τότε το σώμα αυτό ισορροπεί.

3 Ίσορροπία δυνάμεων που συντρέχουν (που έχουν κοινό σημείο εφαρμογής).

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



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



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

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

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

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

Συμπέρασμα. Όνομάζουμε συντρέχουσες δυνάμεις εκείνες που οι διευθύνσεις τους έχουν ένα κοινό σημείο.

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

4 Συνισταμένη δυο δυνάμεων που συντρέχουν.

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

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

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

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

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

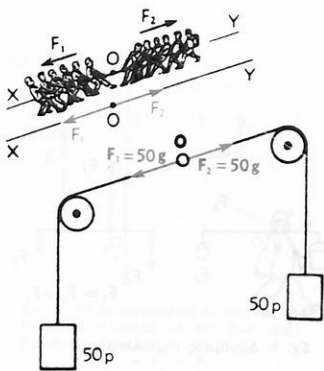
ΠΕΡΙΛΗΨΗ

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

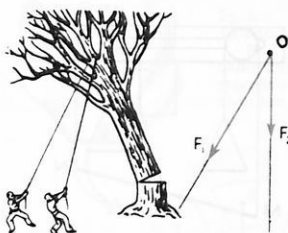
2. "Ένα σώμα ισορροπεί, όταν ενεργούν πάνω του δυο δυνάμεις ίσες και αντίθετες.

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

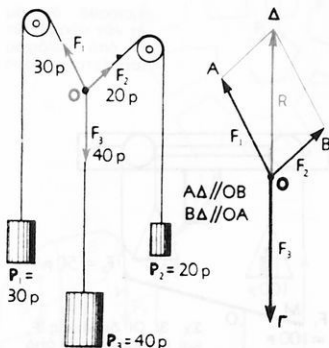
4. Η συνισταμένη δυο δυνάμεων που συντρέχουν παριστάνεται με τη διαγώνιο του παραλληλογράμμου, που κατασκευάζουμε από τα διανύσματα των δυο αυτών δυνάμεων.



Σχ. 3: Ο δακτύλιος με την επίδραση δύο δυνάμεων F_1 και F_2 ίσων και αντίθετων μένει ακίνητος. Δύο δυνάμεις ίσες και αντίθετες ισορροπούν.



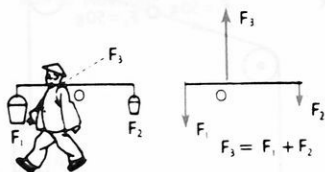
Σχ. 4: Δυνάμεις που συντρέχουν (που ενεργούν στο ίδιο σημείο).



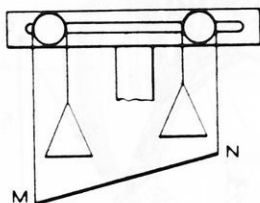
Σχ. 5: Οι συντρέχουσες δυνάμεις F_1 και F_2 ισορροπούν από τη δύναμη F_3 .

Το διάνυσμα ΟΔ παριστάνει δύναμη αντίθετη προς την F_3 . Η δύναμη R φέρνει το ίδιο αποτέλεσμα που φέρνουν και οι δύο δυνάμεις F_1 και F_2 μαζί. R είναι η **συνισταμένη** της F_1 και F_2 . Οι δυνάμεις F_1 και F_2 είναι οι **συστήσες** της συνισταμένης R .

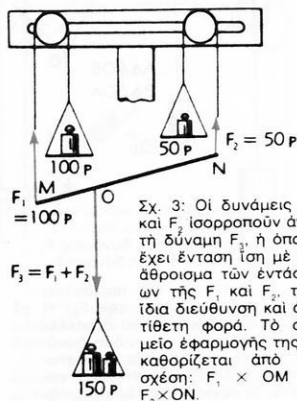
ΔΥΝΑΜΕΙΣ ΠΑΡΑΛΛΗΛΕΣ



Σχ. 1: Δυνάμεις παράλληλες.



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



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

1 Ισορροπία δυο παράλληλων δυνάμεων.

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

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

● Τοποθετούμε στον άριστερο δίσκο ένα βάρος 100 p και στο δεξιό 50 p. 'Η ράβδος MN αρχίζει να κινείται προς τα επάνω και, για να την ισορροπήσουμε, πρέπει να εξαρτηθούμε 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).

● 'Επαναλαμβάνουμε το πείραμα με διάφορα βάρη και καταρτίζουμε τον παρακάτω πίνακα.

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

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

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

2 Συνισταμένη των παράλληλων δυνάμεων.

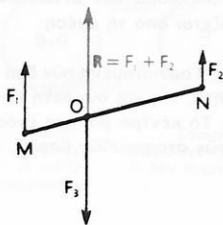
Το σημείο O δεν θα μετακινηθεί, και αν ενεργούν

ἐπάνω του δυο δυνάμεις ἴσες και ἀντίθετες, ἢ F_1 καὶ ἢ R (σχ. 4).

Αὐτὸ σημαίνει ὅτι ἡ R εἶναι ἰσοδύναμη μὲ τις δυο παράλληλες δυνάμεις F_1 καὶ F_2 καὶ λέγεται **συνισταμένη** τῶν δυο αὐτῶν δυνάμεων.

Ἡ συνισταμένη δυο δυνάμεων παράλληλων και τῆς αὐτῆς φορᾶς, πού ἐφαρμόζουσι στὰ σημεῖα M και N ἔχει τὴν αὐτὴ διεύθυνση μὲ τις δυο αὐτὲς δυνάμεις και τὴν αὐτὴ φορά, ἢ ἔντασή της εἶναι ἴση μὲ τὸ ἄθροισμα τῶν ἐντάσεων τῶν δυο δυνάμεων και ἡ θέση τοῦ σημείου O τῆς ἐφαρμογῆς της καθορίζεται ἀπὸ τὴ σχέση:

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



Σχ. 4: Ἡ συνισταμένη R φέρνει τὸ ἴδιο ἀποτέλεσμα μὲ τις δυο μαζί δυνάμεις F_1 και F_2 .

$R = F_1 + F_2$
και ἔχει τὴν ἴδια διεύθυνση και φορά
 $F_1 \times OM = F_2 \times ON.$

3 Κέντρο βάρους.

Γνωρίζομε ὅτι κάθε σῶμα ἔλκεται ἀπὸ τὴ $\Gamma\eta$ μὲ μιὰ δύναμη πού λέγεται βᾶρος τοῦ σώματος. Τὸ βᾶρος ἔχει διεύθυνση κατακόρυφη και φορά ἀπὸ πάνω πρὸς τὰ κάτω.

● Ἄν ἀφήσουμε ἓνα σῶμα ἐλεύθερο, π.χ. ἓνα κομμάτι μάρμαρο, θὰ πέσει κατακόρυφα μὲ τὴν ἐπίδραση τοῦ βάρους του. Τὸ ἴδιο θὰ συμβεῖ γιὰ ὅλα τὰ κομμάτια πού θὰ πάρουμε, ἂν κόψουμε τὸ σῶμα σὲ μικρότερα, ὅσο μικρὰ και ἂν εἶναι, και τὰ ἀφήσουμε ἐλεύθερα, ἐπειδὴ πάνω στὸ καθένα ἐνεργεῖ ἡ δύναμη τοῦ βάρους του πού ἔχει διεύθυνση κατακόρυφη.

● Μποροῦμε λοιπὸν νὰ θεωρήσουμε ὅτι τὸ σῶμα ἀποτελεῖται ἀπὸ μικρὰ κομματάκια και ἐπομένως τὸ βᾶρος τοῦ σώματος θὰ εἶναι ἡ συνισταμένη ὅλων αὐτῶν τῶν στοιχειωδῶν βαρῶν πού εἶναι δυνάμεις παράλληλες και τῆς αὐτῆς φορᾶς.

● Ἡ συνισταμένη τῶν παράλληλων αὐτῶν δυνάμεων βρίσκεται, ἂν συνθέσουμε δυο ἀπὸ τις δυνάμεις αὐτὲς και τὴ συνισταμένη τους μὲ τὴν τρίτη δύναμη, τὴ νέα συνισταμένη μὲ τὴν τέταρτη κ.ο.κ., ὥσπου καταλήξουμε σὲ μιὰ δύναμη, πού εἶναι τὸ βᾶρος τοῦ σώματος.

Τὸ σημεῖο ἐφαρμογῆς τοῦ βάρους τοῦ σώματος λέγεται **κέντρο βάρους**.

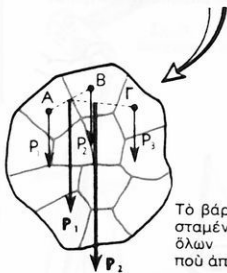
Ἀποδεικνύεται ὅτι, ὁποῖα σειρά και ἂν ἀκολουθήσουμε στὴ σύνθεση τῶν δυνάμεων, βρίσκομε τὸ ἴδιο κέντρο βάρους.

Συμπέρασμα. Κέντρο βάρους ἐνὸς σώματος εἶναι τὸ σημεῖο τῆς ἐφαρμογῆς τῆς συνισταμένης τῶν στοιχειωδῶν βαρῶν, πού τὸ ἄθροισμά τους ἀποτελεῖ τὸ βᾶρος τοῦ σώματος.



Σχ. 5: Τὸ βᾶρος P ὅλου τοῦ τεμαχίου εἶναι ἴσο

μὲ τὸ ἄθροισμα τῶν βαρῶν τῶν τεμαχιδίων ἀπὸ τὰ ὁποῖα ἀποτελεῖται.



Τὸ βᾶρος P εἶναι ἡ συνισταμένη τῶν βαρῶν ὅλων τῶν τεμαχιδίων πού ἀποτελοῦν τὸ σῶμα.

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

1. Δυο δυνάμεις F_1 και F_2 , παράλληλες και τῆς αὐτῆς φορᾶς, πού ἐνεργοῦν στὰ σημεῖα M και N μιᾶς εὐθείας, ἰσορροποῦν ἀπὸ μιὰ τρίτη δύναμη F , παράλληλη μὲ τις δυνάμεις αὐτὲς, ἀλλὰ ἀντίθετης φορᾶς. Ἡ δύναμη αὐτὴ ἔχει ἔνταση ἴση

μέ το άθροισμα τών εντάσεων τών δυο δυνάμεων. Το σημειον Ο τής έφαρμογής τής καθορίζεται από τή σχέση:

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

2. Η συνισταμένη τών δυο αυτών παράλληλων και τής αυτής φοράς δυνάμεων είναι ή δύναμη R, ίση και αντίθετη πρὸς τήν F_3 .

3. Το κέντρο βάρους ενός σώματος είναι το σημείο έφαρμογής τής συνισταμένης όλων τών στοιχειωδών βαρών, που το άθροισμά τους άποτελει το βάρος του σώματος.

13° ΜΑΘΗΜΑ: Πειραματικός προσδιορισμός του κέντρου βάρους.

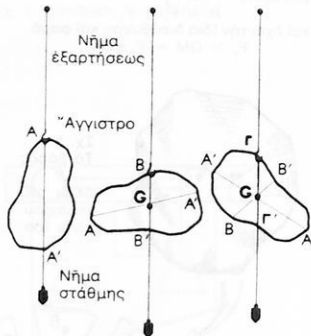
ΚΕΝΤΡΟ ΒΑΡΟΥΣ

1 Κέντρο βάρους μιάς πλάκας.

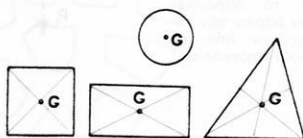
● Κρεμούμε μιά πλάκα π.χ. από χαρτόνι με ένα νήμα που το έχουμε στερεώσει σε ένα σημείο τής περιμέτρου τής.

● Από το ίδιο σημείο έχουμε κρεμάσει και ένα νήμα τής στάθμης. Αν το νήμα αυτό τής στάθμης το έχουμε τρίψει προηγουμένως με κιμωλία, θα αφήσει πάνω στο χαρτόνι μιάν άσπρη γραμμή. Η κοινή κατακόρυφος, που σχηματίζεται από το νήμα τής στάθμης και από το νήμα, όπου έχουμε κρεμάσει το σώμα, είναι ή διεύθυνση του βάρους του σώματος.

● Έπαναλαμβάνομε το ίδιο πείραμα με διάφορα σημεία Β, Γ ... τής περιμέτρου τής πλάκας και βλέπομε ότι τά ίχνη τής κιμωλίας ΒΒ', ΓΓ' συντρέχουν σε ένα σημείο G. Αυτό είναι το σημείο έφαρμογής του βάρους του σώματος ή το κέντρο βάρους τής πλάκας (σχ. 1).



Σχ. 1: Καθορισμός του κέντρου βάρους επίπεδου σώματος με διαδοχικές εξαρτήσεις.



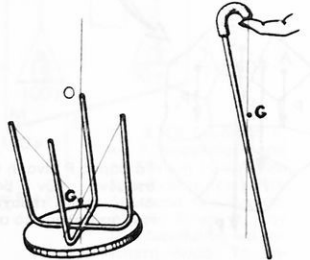
Σχ. 2: Κέντρο βάρους γεωμετρικών σχημάτων.

Συμπέρασμα. Για να καθορίσουμε το κέντρο βάρους μιάς πλάκας, την κρεμούμε από διάφορα σημεία τής περιμέτρου τής. Οι κατακόρυφες που περνούν κάθε φορά από τά σημεία αυτά συντρέχουν σε ένα σημείο, που είναι το κέντρο βάρους του σώματος.

Σημείωση. Για να καθορίσουμε το κέντρο βάρους του σώματος, είναι αρκετό να το κρεμάσουμε διαδοχικά από δύο μόνο σημεία τής περιμέτρου του που να απέχουν μεταξύ τους.

2 Κέντρο βάρους σωμάτων με γεωμετρικό σχήμα, που είναι επίπεδα και όμογενή.

● Έπαναλαμβάνομε το προηγούμενο πείραμα με όμογενείς πλάκες, που έχουν διάφορα συμμετρικά γεωμετρικά σχήματα, και βλέπομε ότι το κέντρο



Σχ. 3: Καθορισμός του κέντρου βάρους ενός σκαμνιού. Σχ. 4: Ίσορροπία ράβδου.

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

3 Κέντρο βάρους οποιουδήποτε στερεού σώματος.

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

4 Κέντρο βάρους στερεών σωμάτων με γεωμετρικό σχήμα.

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

5 Ίσορροπία.

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

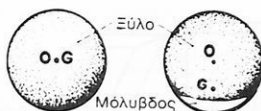
● "Αν τοποθετήσουμε την πλάκα έτσι, που το κέντρο βάρους της να είναι πάνω από το σημείο O (σχ. 7 Α) και βρούμε τη θέση ίσορροπίας του σώματος, που δύσκολα πετυχαίνεται, το κέντρο βάρους θα βρίσκεται στην ίδια κατακόρυφο με το σημείο O .

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

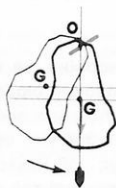
● Στην πρώτη περίπτωση λέμε ότι το σώμα βρίσκεται σε **ευσταθή** ίσορροπία, ενώ στη δεύτερη σε **άσταθη**.

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

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



Σχ. 5: Σφαίρα ομογενής G και O συμπίπτουν. Σφαίρα ανομοιογενής G και O δεν συμπίπτουν.



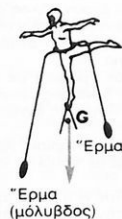
Σχ. 6: Η πλάκα αν απομακρυνθεί από τη θέση ίσορροπίας ύστερα από μερικές ταλαντώσεις, επανέρχεται στην αρχική της θέση. Το σώμα βρίσκεται σε **ευσταθή** **ίσορροπία**. O και G στην ίδια κατακόρυφο. Το O πάνω από το G .



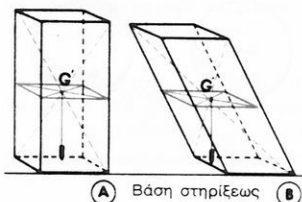
Σχ. 7: "Ίσορροπία άσταθής (O κάτω από το G). "Ίσορροπία αδιάφορη (O και G συμπίπτουν).



Σχ. 8: Κέντρο βάρους ανομοιογενούς σώματος.



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



Σχ. 10: Ίσορροπία σώματος στηριζόμενου σε ένα υποστήριγμα.

Ποιά θέση τείνει να πάρει το πρίσμα Β;

6 Ίσορροπία ενός σώματος στηριζόμενου σε οριζόντιο επίπεδο.

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

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

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

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

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

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

5. "Ένα σώμα στηριζόμενο σε οριζόντιο επίπεδο ισορροπεί, όταν ή κατακόρυφος που περνά από το κέντρο βάρους του σώματος συναντά τη βάση της στηριξέως του.

ΑΣΚΗΣΕΙΣ

Σειρές 3: Δύναμη, Δυναμόμετρο.

1. Η έννοια της δύναμεις.

1. Με κλίμακα δυνάμειων 2 cm για 1 Kr να παρασταθεί γραφικά με σημείο εφαρμογής το Ο.

α) "Ένα βάρος 3 Kr.

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

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

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

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

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

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

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

Δύναμη έλξης ανθρώπου (μέση προσπάθεια) 20-30 Kr

Δύναμη έλξης αλόγου (μέση προσπάθεια): 60-70 Kr

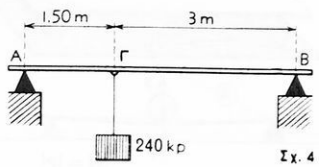
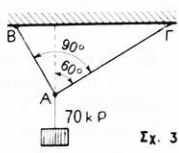
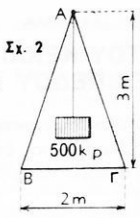
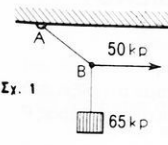
Δύναμη έλξης ατμομηχανής σιδηροδρόμου: 25 Mp

Να εκφραστεί ή ένταση αυτών των δυνάμειων σε Newtons (1 Kr = 9,81 N).

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

α) Να υπολογιστεί ή απόσταση ανάμεσα σε δύο διαδοχικές ενδείξεις της κλίμακας του δυναμομέτρου, αν αυτό είναι βαθμολογημένο σε Kr.

β) Μπορούμε να διακρίνουμε μετατόπιση του δείχτη ίση με το 1/10 της υποδιαίρεσως. Ποιά είναι σε Kr το φορτίο που μπορεί να προκαλέσει αυτή τη μετατόπιση; (αυτό είναι το μέτρο της εύαισθησίας του δυναμομέτρου).



II. Ίσορροπία τριών δυνάμεων που συντρέχουν.

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

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

γ) Να μετρηθεί η γωνία που σχηματίζει αυτή η συνισταμένη με κάθε μία 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) Να παρασταθούν γραφικά οι δυο αυτές δυνάμεις. (Κλ. $1 \text{ cm} \cong 2 \text{ Kp}$).

β) να σχεδιαστεί η συνισταμένη τους R και να βρεθεί η δύναμη F που πρέπει να εφαρμοστεί στο O, για να ισορροπήσει με τις F₁ και F₂. (Η ένταση της θα βρεθεί με τη μέτρηση ενός διανύσματος).

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

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

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

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

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

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

13. Δυο σχοινιά AB και ΑΓ στερεώνονται στην οροφή από τα σημεία Β και Γ και συγκρατούν στο Α φορτίο 70 Kp (σχ. 3).

Να προσδιοριστεί γραφικά η ένταση των δυνάμεων που ασκούνται προς τις διευθύνσεις ΒΑ και ΓΑ με τις τιμές των γωνιών που βλέπομε στο σχήμα. (Κλ. $1 \text{ cm} \cong 10 \text{ Kp}$).

III. Παράλληλες δυνάμεις. Κέντρο βάρους.

14. Δυο κατακόρυφες δυνάμεις με φορά

από κάτω προς τα πάνω και έντάσεις 20 Kp και 30 Kp εφαρμόζονται στα άκρα μιας στερεής ράβδου, η όποια έχει μήκος 1 m.

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

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

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

α) Σε πόση απόσταση από το ελαφρότερο παιδί πρέπει να βρίσκεται ο κορμός, για να υπάρχει ισορροπία;

β) Να υπολογιστεί η δύναμη που δέχεται ο κορμός του δέντρου.

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

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

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

γ) Πόση δύναμη άσκειται στο έδαφος, αν ο άνθρωπος ζυγίζει 72 Kp;

17. Για τη μεταφορά βάρους 160 Kp δυο εργάτες χρησιμοποιούν μια μεταλλική ράβδο μήκους 2 m. "Αν το βάρος κρεμάται σε απόσταση 1,25 m απ' τον πρώτο εργάτη, πόσο φορτίο σηκώνει ο καθένας τους;

18. "Ένα δοχείο άμελητού βάρους που στηρίζεται σε δυο τριγωνικά πρίσματα Α και Β (σχ. 4) φέρει στο σημείο Γ βάρος 240 Kp.

Να υπολογιστεί το φορτίο, το οποίο δέχεται κάθε υποστήριγμα (Α και Β).

19. Μία μεταλλική πλάκα σχήματος ισοσκελούς τριγώνου με πλευρές ΒΓ = 15 cm, ΑΒ = ΑΓ = 18 cm, ζυγίζει 800 p και κρεμίζεται με ένα νήμα απ' την κορυφή Α.

α) Να σχεδιαστεί η πλάκα με κλίμακα 1/3.

β) Να προσδιοριστεί γεωμετρικά το κέντρο βάρους της.

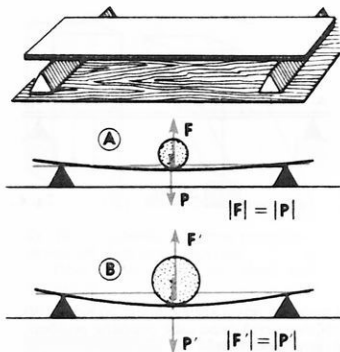
γ) Να παρασταθεί το βάρος της με ένα διάνυσμα και να οριστεί η άρχη του (Κλ. $1 \text{ cm} \cong 200 \text{ p}$).

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

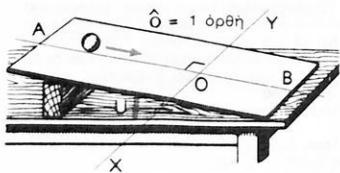
α) Να γίνει ένα σχήμα με κλίμακα 1/2 και να προσδιοριστεί το κέντρο βάρους του κυλίνδρου.

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

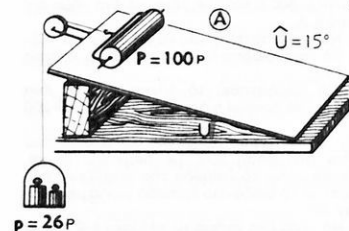
ΜΕΛΕΤΗ ΤΟΥ ΚΕΚΛΙΜΕΝΟΥ ΕΠΙΠΕΔΟΥ



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



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



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

1 Αντίδραση του ύποστηρίγματος.

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

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

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

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

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

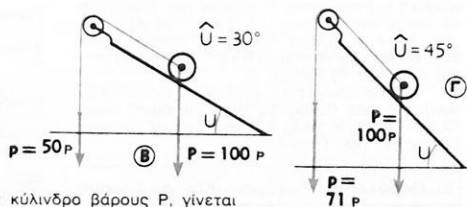
2 Το κεκλιμένο επίπεδο.

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

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

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

Αν μεγαλώσουμε τη γωνία U , πρέπει να αυξή-



σομε τὰ σταθμά, καὶ ἂν τὴ μικρύνουμε, πρέπει νὰ τὰ λιγοστεύουμε, πάντοτε ὁμως τὸ βάρος τους θὰ εἶναι μικρότερο ἀπὸ τὸ βάρος τοῦ κυλίνδρου (σχ. 2 Β, Γ).

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

3 Δυνάμεις πού ἐνεργοῦν πάνω στὸν κύλινδρο.

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

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

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

4 Γιὰ νὰ βροῦμε αὐτὴ τὴ δύναμη.

Σημειώνουμε σὲ ἓνα φύλο χαρτί τὸ σχῆμα $ΟΔΒ$ ($ΟΔ = ρ$ $ΟΒ = P$) καὶ κατασκευάζουμε τὸ παραλληλόγραμμο $ΟΔΒΕ$ μὲ διαγώνιου τὴν $ΟΒ$ (σχ. 5).

● Παρατηροῦμε ὅτι τὸ παραλληλόγραμμο αὐτὸ εἶναι ὀρθογώνιο.

Μποροῦμε λοιπὸν νὰ θεωρήσουμε τὴ δύναμη $ΟΒ$, πού ἔχει ἔνταση P , συνισταμένη τῶν δυὸ δυνάμεων $ΟΕ$ καὶ $ΟΔ$.

$ΟΔ$ (ἔνταση $ρ$) παράλληλη πρὸς τὴν κλίση.

$ΟΕ$ κάθετη πρὸς τὸ κεκλιμένο ἐπίπεδο.

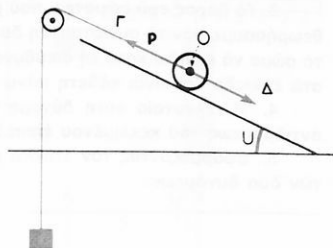
5 Ἀντίδραση τοῦ κεκλιμένου ἐπιπέδου.

● Ὄταν ὁ κύλινδρος τοποθετηθεῖ στὸ κεκλιμένο ἐπίπεδο, μποροῦμε νὰ δεχτοῦμε ὅτι ἐπιδρῶν ἐπάνω του ἦ τὸ βάρος του P ἢ οἱ δυὸ συνιστώσες $ΟΔ$ καὶ $ΟΕ$ (ἢ συνισταμένη τους $ΟΒ = P$).

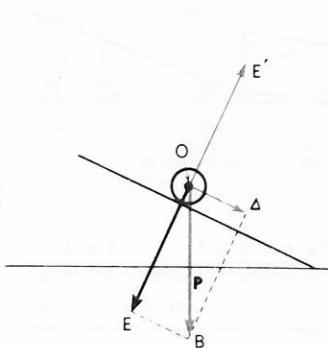
● Ἡ δύναμη $ΟΔ$ ἀναγκάζει τὸν κύλινδρο νὰ κυλήσει.

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

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



Σχ. 4: Ἡ δύναμη $\vec{ΟΓ}$ ἰσορροπεῖ τὴ δύναμη $\vec{ΟΔ}$.



Σχ. 5: Τὸ παραλληλόγραμμο $ΟΔΒΕ$ εἶναι ἓνα ὀρθογώνιο καὶ $ΟΒ$ ἡ διαγώνιος του. Μποροῦμε νὰ θεωρήσουμε $ΟΒ = P$ συνισταμένη τῶν δυνάμεων $ΟΔ$ καὶ $ΟΕ$.

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

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

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

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

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

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

5. Ήφαρμόζοντας τόν κανόνα του παραλληλογράμμου βρίσκομε γραφικά τόν μέγεθος των δυο δυνάμεων.

15° ΜΑΘΗΜΑ: Ροπή μιās δυνάμεως ως πρὸς ἄξονα.

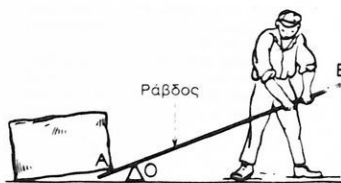
ΜΟΧΛΟΙ

1 Τι είναι ὁ μοχλός.

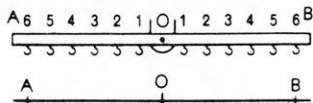
● *Παρατήρηση:* Ὁ ἐργάτης, που βλέπομε στὴν εἰκόνα (1), ὅταν πιέζει τὸ ἓνα ἄκρο τῆς ράβδου με μικρὴ προσπάθεια, ἀνασηκώνει μεγάλο βάρος. Τὸ ἄκρο ὅμως αὐτὸ τῆς ράβδου μετατοπίζεται κατὰ μιὰν ὀρισμένη ἀπόσταση, ἐνῶ τὸ ἄλλο πολὺ λιγότερο. Ή ράβδος αὐτὴ εἶναι ἓνας μοχλός.

● *Πείραμα:* Ὁ κανόνας στὸ σχῆμα 2 εἶναι καὶ αὐτὸς ἓνας μοχλός, που μπορεῖ νὰ περιστρέφεται με ἄξονα τὸ O. Ὁ μοχλός αὐτὸς ἰσορροπεῖ ὀριζόντια, γιατί ὁ ἄξονας περνάει ἀπὸ τὸ μέσο του. Ἄν κρεμάσομε ἴσα βάρη ἀπὸ τοὺς δυὸ βραχίονες καὶ σὲ ἴσες ἀποστάσεις ἀπὸ τὸν ἄξονά του, θὰ ἐξακολουθεῖ νὰ ἰσορροπεῖ στὴν ἴδια θέση. Τὰ βάρη αὐτά, ὅπως γνωρίζομε, εἶναι δυνάμεις παράλληλες καὶ τῆς αὐτῆς φορᾶς (σχ. 3).

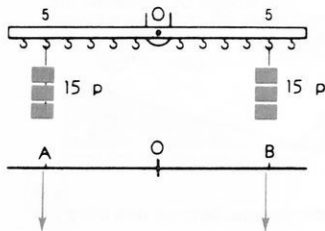
Ἄπὸ τὸ πείραμα αὐτὸ καταρτίζομε τὸν παρακάτω πίνακα.



Σχ. 1: Ὁ ἐργάτης ἀνυψώνει χωρὶς κόπο τὸν ὄγκολίθο χάρις στὸ μοχλὸ AB με ὑπομόχλιο τὸ O.



Σχ. 2: Ὁ ἀριθμημένος μοχλός ἰσορροπεῖ σὲ ὀριζόντια θέση χωρὶς ἐξαρτημένα βάρη.



Σχ. 3: Πραγματοποιεῖται ἡ ἰσορροπία, ὅταν τὰ ἐξαρτημένα βάρη εἶναι ἴσα καὶ ἀπέχουν ἐξίσου ἀπὸ τὸν ἄξονα περιστροφῆς.

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

Ἐκτελοῦμε μιὰ νέα σειρά πειράματα καὶ ἔχομε τὸ δεῦτερο πίνακα (σχ. 4).

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

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

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

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

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

Ἔνας μοχλὸς πού στρέφεται γύρω ἀπὸ τὸν ἄξονα O ισορροπεί με 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 με τὴ βοήθεια τοῦ ὀριζήντιου μοχλοῦ. Ὅταν ὅμως 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

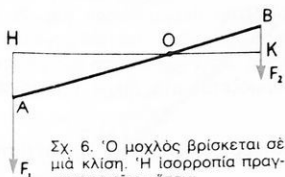
$$F_1 \times OH = F_2 \times OK$$

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

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

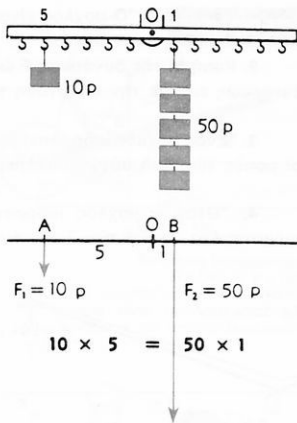
2 Τὰ βάρη πού κρεμοῦμε ἀπὸ κάθε βραχίονα τοῦ μοχλοῦ εἶναι δυνάμεις παράλληλες καί, ὅπως γνωρίζομε, ἡ συνισταμένη τῶν παράλληλων δυνάμεων F_1 καὶ F_2 , ἐφαρμοσμένων στὰ σημεῖα A καὶ B, ἔχει σημεῖο ἐφαρμογῆς τὸ O, πού ἡ θέση του καθορίζεται ἀπὸ τὴ σχέση $F_1 \times OA = F_2 \times OB$

Μποροῦμε νὰ ἐξακριβώσουμε ὅτι, ὅταν οἱ ροπές δυο παράλληλων δυνάμεων ὡς πρὸν τὸν ἄξονα O ἔνός μοχλοῦ εἶναι ἴσες, ἡ συνισταμένη τῶν δυο αὐτῶν δυνάμεων περνᾷ ἀπὸ τὸν ἄξονα περιστροφῆς (σχ. 7).

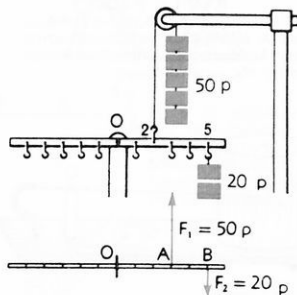


Σχ. 6. Ὁ μοχλὸς βρίσκεται σὲ μιὰ κλίση. Ἡ ἰσορροπία πραγματοποιεῖται ὅταν:

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

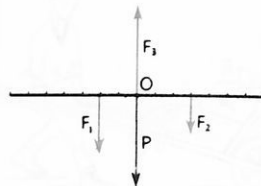


Σχ. 4. Ἡ ἰσορροπία πραγματοποιεῖται, ὅταν: $F_1 \times OA = F_2 \times OB$.



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

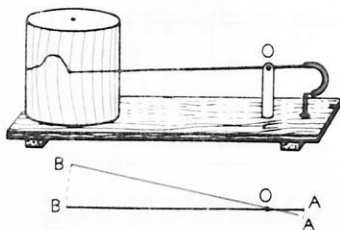
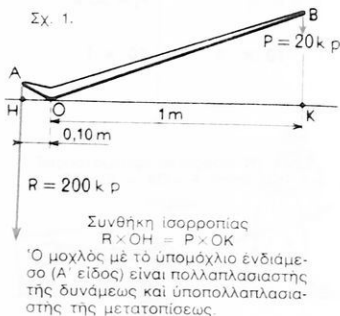
$$F_1 \times OA = F_2 \times OB.$$



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 μιά στερεή ράβδος, που μπορεί να στραφεί γύρω από έναν άξονα.
2. Ροπή M τής δυνάμεως F ως προς τόν άξονα περιστροφής O είναι τὸ γινόμενο τής έντάσεως τής με τήν απόσταση τού σημείου O από τή δύναμη αὐτή.
$$M = F_1 \times OH$$
3. "Ένας μοχλός ίσορροπεί με τήν επίδραση δυο παράλληλων δυνάμεων F_1 καί F_2 , όταν οί ροπές τών δυο αὐτῶν δυνάμεων ως προς τόν άξονα περιστροφής O είναι ίσες.
$$F_1 \times OH = F_2 \times OK$$
4. "Όταν ὁ μοχλός ίσορροπεί με τήν επίδραση δυο παράλληλων δυνάμεων, ἡ συνισταμένη αὐτῶν τών δυνάμεων περνά από τόν άξονα περιστροφής.



Σχ. 2: Ἡ βελόνα τού αὐτογραφικοῦ θερμομέτρου είναι πολλαπλασιαστικῆς τής μετατοπίσεως. $OA < OB$.



Σχ. 3: Σὲ ποιά θέση πρέπει νά τοποθετησοῦμε τὸ σάκκο, ὥστε ἡ δύναμη πού θά καταβάλουμε νά είναι ἡ ἐλάχιστη.

16 ΜΑΘΗΜΑ: Ἔργαλεια πού πολλαπλασιάζουν τή δύναμη ἢ μεγαλώνουν τή μετατόπιση.

ΕΡΓΑΛΕΙΑ - ΜΟΧΛΟΙ

1 Μοχλός πρώτου εἴδους ἢ με τὸ ὑπομόχλιο ἐνδιάμεσο.

● Ὁ μοχλός πού χρησιμοποιεῖ ὁ ἐργάτης (σχ. 1) είναι μοχλός πρώτου εἴδους ἢ με τὸ ὑπομόχλιο ἐνδιάμεσο.

Ὁ άξονας τού μοχλοῦ αὐτοῦ βρίσκεται μεταξὺ τής αντίστασεως τού ὀγκόλιθου R καί τής δυνάμεως τού ἐργάτη P .

Ἄν τὸ βάρος τού ὀγκόλιθου είναι 200 Kp καί ἐφαρμόσομε τὰ προηγούμενα, τότε ἡ κινητήρια δύναμη, γιά νά πετύχομε τήν ίσορροπία, βρίσκεται ἀπό τή σχέση: $200 \text{ Kp} \times OA = \text{κινητήρια δύναμη} \times 10 \text{ OA}$
κινητήρια δύναμη = $200 \text{ Kp} : 10 = 20 \text{ Kp}$.

καί, γιά νά ἀνασηκωθεί ὁ ὀγκόλιθος, πρέπει ἡ κινητήρια δύναμη νά γίνει λίγο μεγαλύτερη ἀπό 20 Kp .

Ἄν ὁμως ὁ ἐργάτης μετατοπίσει τὸ σημείο B , π.χ. κατά 50 cm , ὁ ὀγκόλιθος στό σημείο A θά ἀνασηκωθεί κατά 5 cm .

Αὐτὸ πού ὁ ἐργάτης κερδίζει σὲ δύναμη τὸ χάνει σὲ ὄγκο (χρυσός κανόνας τής μηχανικῆς).

Στὸ σχῆμα 1 βλέπομε ἕνα γωνιακὸ μοχλὸ. Ἡ συνθήκη ίσορροπίας τού είναι: $R \times OH = P \times OK$.

● Ὁ μοχλός τού ἐργάτη είναι μοχλός πρώτου εἴδους με τὸ ὑπομόχλιο ἐνδιάμεσο· καί είναι «πολλαπλασιαστικῆς τής δυνάμεως» καί «ὑποπολλαπλασιαστικῆς τής μετατοπίσεως».

● Ἡ ἐνδεικτικὴ βελόνα μερικῶν ὀργάνων, ὅπως π.χ. τού αὐτογραφικοῦ θερμομέτρου (σχ. 2), είναι μοχλός με τὸ ὑπομόχλιο ἐνδιάμεσο πού μεγαλώνει τίς μικρὲς μετατοπίσεις. Στὴν περίπτωση αὐτῆ ἡ κινητήρια δύναμη ἐφαρμόζεται στό μικρὸ βραχίονα τού μοχλοῦ.

2 Μοχλός δευτέρου εἴδους ἢ με τήν αντίσταση ἐνδιάμεση.

Τὸ καρότσι πού βλέπομε στό σχῆμα 3 είναι ἕνας

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 $OB = 1/3 \text{ OA}$, τότε πρέπει στο σημείο A να εφαρμοστεί μια δύναμη προς τα πάνω 15 Kp , για να ισορροπήσει το φορτίο. 'Ενώ 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 δύναμης» και «υποπολλαπλασιαστής της μετατοπίσεως».

3 Μοχλός τρίτου είδους ή με τη δύναμη ενδιάμεση.

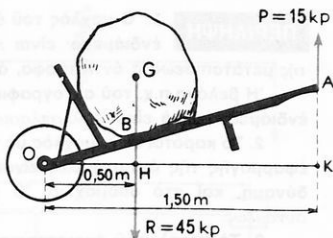
Το πετάλι του άκονιστηριού (σχ. 5), που στηρίζεται στον άξονα O, κινείται από το πόδι του ανθρώπου με μια κινητήρια δύναμη P, η οποία διευθύνεται προς τα κάτω και εφαρμόζεται στο σημείο A. Στο σημείο B άρθρώνεται ο διωστήρας, με τη βοήθεια του οποίου στρέφεται ο τροχός, αντίτασσοντας στο σημείο αυτό 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 $OA = 1/2 \text{ OB}$, ο άκονιστής πρέπει να εφαρμόσει στο σημείο A μια κινητήρια δύναμη διπλάσια από την αντίσταση που προβάλλει ο τροχός. "Αν όμως το πόδι του μετατοπιστεί κατακόρυφα κατά 10 cm , η άρθρωση B του διωστήρα μετατοπίζεται κατά 20 cm .

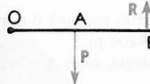
Το πετάλι του άκονιστηριού είναι **μοχλός τρίτου είδους με την κίνηση ενδιάμεση**, «υποπολλαπλασιαστής της δυνάμεως» και «πολλαπλασιαστής της κινήσεως».



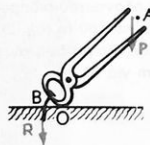
Συνθήκη ισορροπίας:

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

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

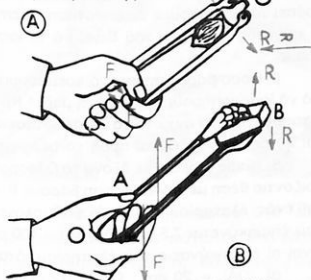


Σχ. 5: Τό πετάλι (pedal) του άκονιστηριού είναι μοχλός με την κινητήρια δύναμη ενδιάμεση (Γ είδους): πολλαπλασιαστής της μετατοπίσεως.



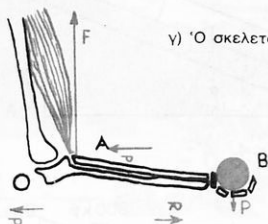
Σχ. 6: 'Η τανάλια. Ποιού είδους είναι αυτός ο μοχλός.

α) 'Ο καρυοθραύστης.



β) 'Η λαβίδα

γ) 'Ο σκελετός του βραχίονα



Σχ. 7.

Σε ποιά είδος μοχλών ανήκουν:

- 'Ο καρυοθραύστης
- 'Η λαβίδα
- 'Ο σκελετός του βραχίονα

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

1. Ο μοχλός του έργατη είναι μοχλός πρώτου είδους ή με το ύπομόχλιο ενδιάμεσο είναι *πολλαπλασιαστής της δυνάμεως* και *υποπολλαπλασιαστής της μετατοπίσεως* ή αντίστροφα, ανάλογα με τη θέση εφαρμογής της δυνάμεως.

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

2. Το καρότσι είναι μοχλός με την αντίσταση ενδιάμεση ή δεύτερου είδους. Το σημείο εφαρμογής της αντίστασεως είναι ανάμεσα στο σημείο, όπου εφαρμόζεται η κινητήρια δύναμη, και στο ύπομόχλιο. Ο μοχλός δεύτερου είδους είναι *πολλαπλασιαστής της δυνάμεως*.

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

Ο μοχλός τρίτου είδους είναι *πολλαπλασιαστής της κινήσεως*.

ΑΣΚΗΣΕΙΣ**Σειρά 4: Το κεκλιμένο επίπεδο. Οί μοχλοί.****1. Το κεκλιμένο επίπεδο.**

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

α) Να σχεδιαστούν οι δυνάμεις που εφαρμόζονται στο καροτσάκι.

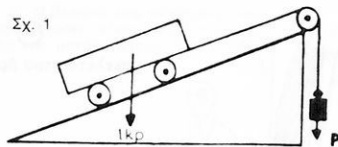
β) Να προσδιοριστεί γραφικά η ένταση του βάρους Ρ (Κλ. 1 cm \cong 200 ρ).

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

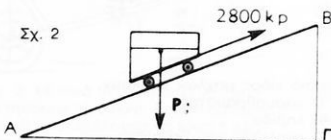
3. Η ύψομετρική διαφορά ανάμεσα σε δυο σταθμούς Β και Γ του οδοντωτού σιδηροδρόμου, που απέχουν 520 m, είναι 160 m (σχ. 2).

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

Σχ. 1



Σχ. 2



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

II. Οί μοχλοί.

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

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

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

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

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

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

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

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

α) $OA' = 20$ cm, $OB = 12$ cm;

β) $OA = 12$ cm, $OB = 20$ cm;

7. Πού πρέπει να τοποθετηθεί το ύπομόχλιο ενός μοχλού, ο οποίος έχει μήκος 1,25 m, για να ανασηκώσει ένας εργάτης, με δύναμη 60 Kp, μια μηχανή βάρους 450 Kp (αν στο ένα άκρο του μοχλού βρίσκεται η μηχανή και στο άλλο άκρο εφαρμόζεται η δύναμη του εργάτη);

8. Το σχήμα 4 δείχνει μια βαλβίδα ασφάλειας.

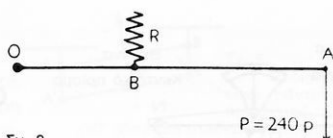
α) Σε ποιο είδος μοχλού ανήκει η διάταξη της;

β) 'Η βαλβίδα πρέπει να ανοίξει, όταν η δύναμη, που προέρχεται απ' την πίεση του ατμού, φτάσει τα 100 Kp. Πόσο βάρος πρέπει να έχει το αντίβαρο που θα χρησιμοποιήσουμε, για να λειτουργήσει κανονικά η βαλβίδα;

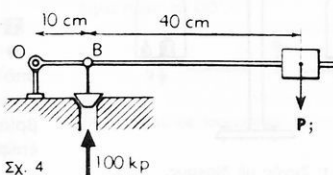
9. Το σχήμα 5 δείχνει πετάλι φρένου αυτοκινήτου.

α) Σε ποιο είδος μοχλού ανήκει η διάταξη του;

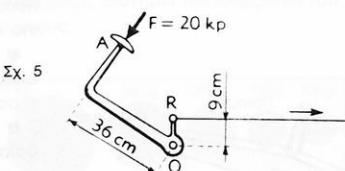
β) Πόση δύναμη μεταδίδεται στο φρένο, όταν ο αυτοκινητιστής πιέζει το πετάλι με δύναμη 20 Kp;



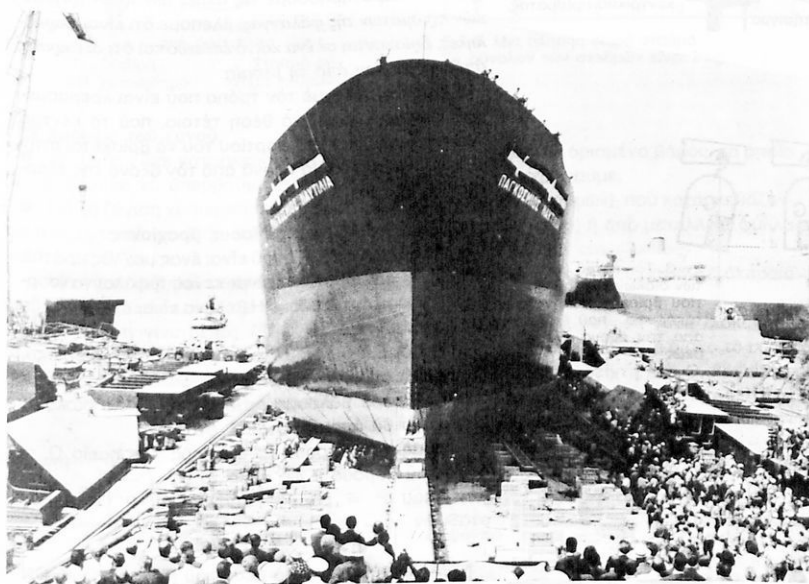
Σχ. 3



Σχ. 4

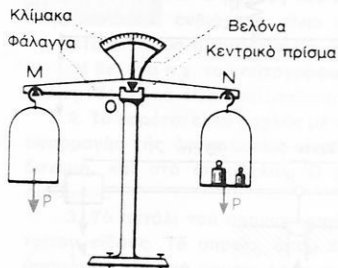


Σχ. 5

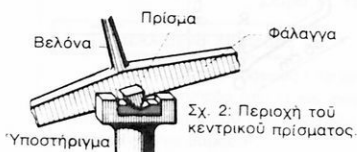


Καθέλκυση πλοίου στα 'Ελληνικά Ναυπηγεία Σκαραμαγκά

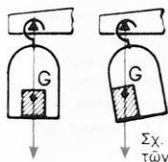
Το πλοίο κατασκευάζεται πάνω σε ένα επίπεδο που έχει κλίση περίπου 3° προς το οριζόντιο επίπεδο με διεύθυνση προς τη θάλασσα. Το επίπεδο αυτό μπορεί να ολισθήσει πάνω σε μια «οδό ολισθήσεως» με ταχύτητα 30 Km/h. Όταν το πλοίο έλθει σε επαφή με τη θάλασσα, η κίνησή του επιβραδύνεται από σχοινιά δεμένα σε άλυσίδες μεγάλου βάρους.



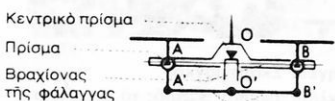
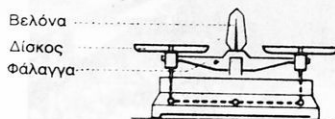
Σχ. 1: Ζυγός με δίσκους.



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.



Αρθρώσεις του αντίβραχια

Σχ. 4: Ζυγός του Roberval. Ο και Ο' 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 άκμη (κόψη) ενός τριγωνικού πρίσματος, που βρίσκεται στο μέσο της και άκουμπά σε μία σκληρή επιφάνεια από άσφαλι ή άχατη (σχ. 2).

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

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

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

● Αν παρατηρήσουμε τις *άκμες των τριών τριγωνικών πρισμάτων της φάλαγγας*, βλέπουμε ότι είναι *παράλληλες, βρίσκονται σε ένα κοινό επίπεδο* και ότι *οι άκραιές 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, η οποία περνά από τον άξονα της εξαρτήσεώς του (σχ. 3).

2 Αρχή του ζυγού με ίσους βραχίονες.

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

● Βάζουμε ένα αντικείμενο A στον άριστερό δίσκο, όποτε η ισορροπία χαλάει και η φάλαγγα γέρνει.

● Αν τώρα βάλουμε σταθμά στον άλλο δίσκο, η ισορροπία θα άποκατασταθεί, 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

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

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

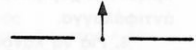
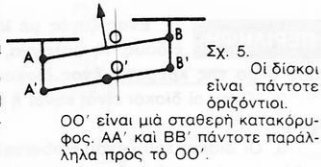
Συμπέρασμα. Η φάλαγγα του ζυγού βρίσκεται σε οριζόντια ισορροπία, όταν οι δίσκοι φορτίζονται με ίσα βάρη.

3 Ζυγός του Roberval (σχ. 4).

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

Η φάλαγγα AB και η αντίφαλαγγα $A'B'$ κινούνται γύρω από δύο σταθερά σημεία O και O' , που βρίσκονται στο μέσο τους. Αποδεικνύεται στη γεωμετρία ότι οι 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' .

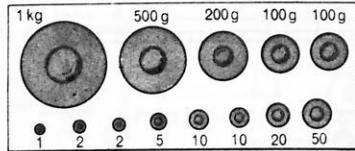
Ο Ζυγός Roberval, όπως και ο ζυγός με ίσους βραχίονες, διατηρεί την ισορροπία του, και όταν αντίμεταθέσουμε τα φορτία στους δύο δίσκους.



Σχ. 6. Σχήμα Ζυγού σε ισορροπία.



Σχ. 7.



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

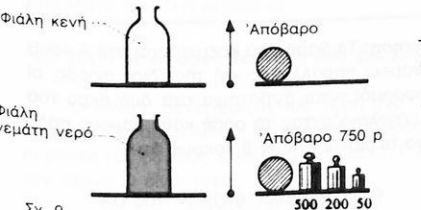
4 Χρήσεις του ζυγού.

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

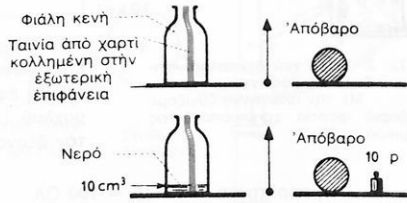
Για τη ζύγιση χρησιμοποιούμε σειρές πρότυπων βαρών (σταθμών), που κατασκευάζονται από χυτοσίδηρο (50ρ ως 50 Κρ), από ορείχαλκο (1ρ ως 10 Κρ) ή από μεταλλικά φύλλα (0,01 ρ ως 0,5ρ) σχ. 7.

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

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



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



Σχ. 10: Βαθμολόγηση φιάλης ανά 10 cm³.

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

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

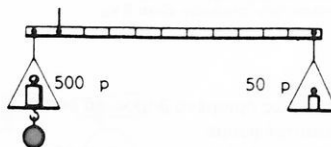
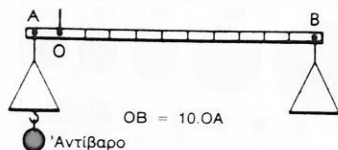
2. "Όταν οι δίσκοι είναι κενοί ή έχουν ίσα φορτία, η φάλαγγα ισορροπεί σε οριζόντια θέση.

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

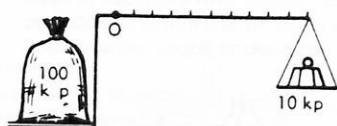
4. Για να κάνουμε μιὰ ζύγιση, χρησιμοποιούμε σταθμά. Αυτά είναι κατασκευασμένα από χυτοσίδηρο (50ρ — 50Κρ) από ορείχαλκο (1ρ — 10Κρ) ή από μεταλλικά φύλλα (0,01ρ — 0,5ρ).

18° ΜΑΘΗΜΑ

ΖΥΓΟΙ ΜΕ ΑΝΙΣΟΥΣ ΒΡΑΧΙΟΝΕΣ "Η ΒΡΑΧΙΟΝΕΣ ΜΕΤΑΒΛΗΤΟΥΣ



Σχ. 1: Δεκαπλασιαστικός ζυγός. Βάρος 500 ρ τοποθετημένο στο δίσκο Α ισορροπεί βάρος 50 ρ τοποθετημένο στο δίσκο Β.



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

Με την πλάστιγγα ζυγίζουμε βαριά φορτία χρησιμοποιώντας μικρά σταθμά.

1 Κατασκευή ενός δεκαπλασιαστικού ζυγού.

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

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

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

Βάρη στο Α: 100ρ 200ρ 300ρ 400ρ

Βάρη στο Β: 10ρ 20ρ 30ρ 40ρ

Συμπέρασμα. Το βάρος που κρεμείται στο Β είναι το δέκατο του βάρους που κρεμείται στο Α και το ισορροπεί.

Έξήγηση: Τα βάρη που κρεμιούνται στα Α και Β είναι δυνάμεις παράλληλες και της ίδιας φοράς, οι οποίες εφαρμόζονται αντίστοιχα στα δύο άκρα του μοχλού. Ύπολογίζοντας τη ροπή κάθε βάρους προς τον άξονα περιστροφής Ο βρίσκουμε ότι:

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

2 Ζυγός με μεταβλητό τόν ένα βραχίονα.

‘Ο **Ρωμαϊκός ζυγός** αποτελείται από μία φάλαγα, η οποία κινείται γύρω από έναν οριζόντιο άξονα (σχ. 3) και είναι χωρισμένη σε δυο άνισους βραχίονες, ΟΑ και ΟΓ. ‘Ο μικρότερος βραχίονας ΟΑ έχει ένα άγκιστρο, 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 *άγκιστρο Α* δεν φέρει φορτίο, η φάλαγα ισορροπεί οριζόντια, με το αντίβαρο στην πρώτη έγκοπή, θέση 0 (σχ. 3Α).

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

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

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

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

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

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

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

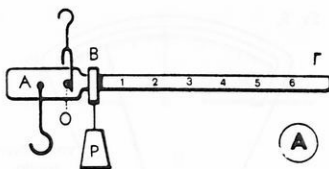
3 Ζυγοί με άνισους και τούς δυο βραχίονες.

‘Ο *ζυγός των επιστολών* (σχ. 4).

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

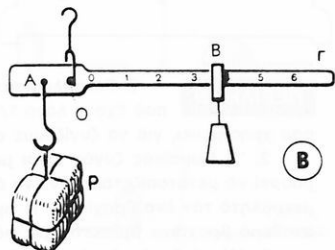
$$X \times ON = P \times OM$$

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

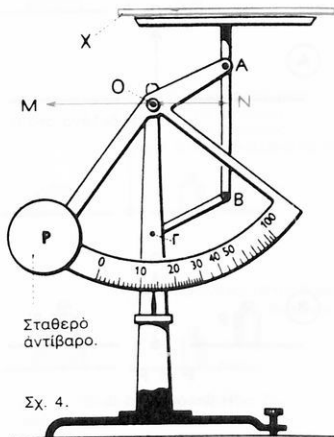


Ρωμαϊκός ζυγός

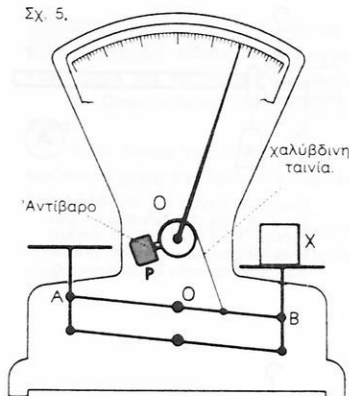
Σχ. 3: Α: “Αν στο άγκιστρο Α δεν έχουμε κανένα βάρος, ο μοχλός είναι οριζόντιος, όταν το αντίβαρο βρίσκεται στην υποδιαίρεση 0.



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



Σχ. 5.



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

Οι διαιρέσεις της κλίμακας είναι άνισες.

Ο αυτόματος ζυγός (σχ. 5).

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

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

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

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

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

19^ο ΜΑΘΗΜΑ

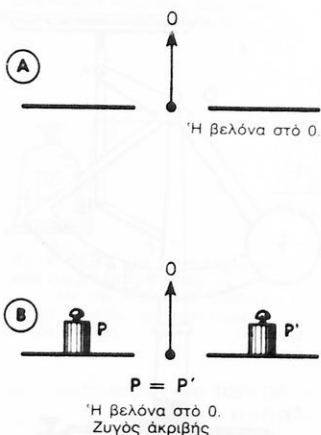
ΙΔΙΟΤΗΤΕΣ ΤΟΥ ΖΥΓΟΥ

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

1 Ακρίβεια του ζυγού.

● Έχομε ένα ζυγό σε ισορροπία (η βελόνα στη θέση 0 σχ. 1).

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



Σχ. 1: Έλεγχος ακρίβειας

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

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

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

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

2 Πιστότητα του ζυγού.

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

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

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

Για να είναι ένας ζυγός πιστός, πρέπει:

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

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

3 Εύαισθησία του ζυγού.

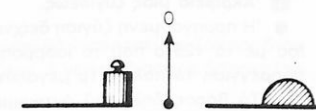
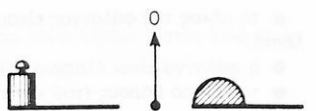
● Βάζουμε ένα φορτίο στον ένα δίσκο του ζυγού και τον ισορροπούμε (δείκτης στο 0), με σταθμά 125 ρ στον άλλο δίσκο. Προσθέτουμε τώρα διαδοχικά στον ίδιο δίσκο σταθμά 0,05 ρ, 0,06 ρ, 0,08 ρ, 0,09 ρ και βλέπουμε ότι η βελόνα μένει ακίνητη.

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

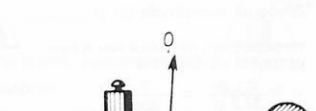
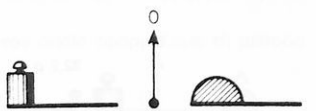
‘Ο ζυγός αυτός έχει εύαισθησία δεκάτου του γραμμαρίου.

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

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

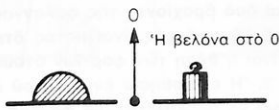


(Α) Ζυγός πιστός



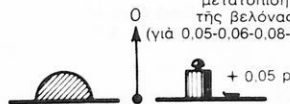
(Β) Ζυγός όχι πιστός

Σχ. 2: “Έλεγχος πιστότητας ζυγού



‘Η βελόνα στο 0

Δέν καταφαίνεται μετατόπιση της βελόνας (για 0,05-0,06-0,08-0,09 ρ)



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

- τὸ μήκος τῆς φάλαγγας εἶναι μεγαλύτερο, ἢ ἀκμὴ τοῦ μεσαίου πρίσματος εἶναι πολὺ λεπτή,
- ἡ φάλαγγα εἶναι ἐλαφριά και
- τὸ κέντρο βάρους (τοῦ κινητοῦ συστήματος) εἶναι κοντὰ στὸν ἀξονα περιστροφῆς.

4 Ἀκρίβεια μιᾶς ζυγίσσεως.

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

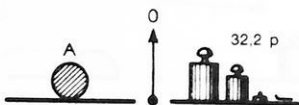
Τὸ βᾶρος δηλ. τοῦ ἀντικειμένου αὐτοῦ εἶναι 125 ρ κατὰ προσέγγιση 0,1ρ και ἡ ἀκρίβεια τῆς ζυγίσσεως εἶναι:

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

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

Ἐνας ζυγὸς τοῦ Roberval εὐαίσθητος στὸ 0,1 ρ γιὰ φορτίο 1Κρ ἔχει ἀκρίβεια μετρήσεως.

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



Ζυγὸς μὲ εὐαίσθησία 0,1 ρ

Τὸ βᾶρος τοῦ ἀντικειμένου Α ἔχει μετρηθεῖ μὲ ἀκρίβεια

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

Σχ. 4: Ἀκρίβεια ζυγίσσεως

Ἡ ἀκρίβεια μιᾶς ζυγίσσεως ἐκφράζεται μὲ τὸ λόγιο τοῦ μέτρου τῆς εὐαίσθησίας τοῦ ζυγοῦ πρὸς τὸ ἀποτέλεσμα τῆς ζυγίσσεως.

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

1. Ἐνας ζυγὸς εἶναι ἀκριβῆς, ἂν ἡ ἰσορροπία του δὲν μεταβάλλεται, ὅταν φορτισθοῦν οἱ δίσκοι του μὲ ἴσα βάρη. Γιὰ νὰ εἶναι ὁ ζυγὸς ἀκριβῆς, πρέπει και οἱ δύο βραχίονες τῆς φάλαγγας νὰ εἶναι ἴσοι.
2. Ἐνας ζυγὸς εἶναι πιστὸς, ὅταν ἡ ἰσορροπία του δὲν μεταβάλλεται, ὅποιαδήποτε και ἂν εἶναι ἡ θέση τῶν φορτίων στοὺς δίσκους του.
3. Ἡ εὐαίσθησία ἑνὸς ζυγοῦ ἐκφράζεται μὲ τὴν τιμὴ τοῦ μικρότερου βάρους πού μπορεῖ νὰ προκαλέσει μιὰ φανερὴ μετατόπιση τῆς βελόνας.
4. Ἡ ἀκρίβεια τῆς ζυγίσσεως ἐκφράζεται μὲ τὸ λόγιο τοῦ μέτρου τῆς εὐαίσθησίας τοῦ ζυγοῦ πρὸς τὸ ἀποτέλεσμα τῆς ζυγίσσεως.

20^ο ΜΑΘΗΜΑ

Η ΕΝΝΟΙΑ ΤΗΣ ΜΑΖΑΣ

1 Ἡ διπλὴ ζύγιση.

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

- Ἐὰν λοιπὸν ὁ ἕνας βραχίονας εἶναι 20 cm και ὁ ἄλλος 20,02 cm, τότε ἕνα σῶμα βάρους

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

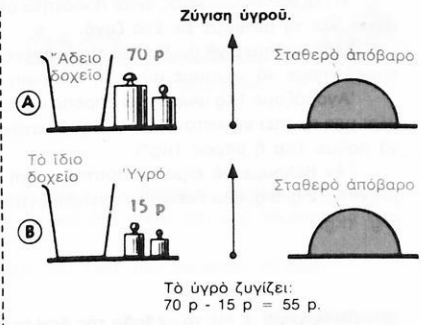
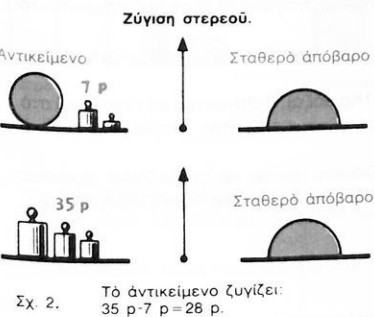
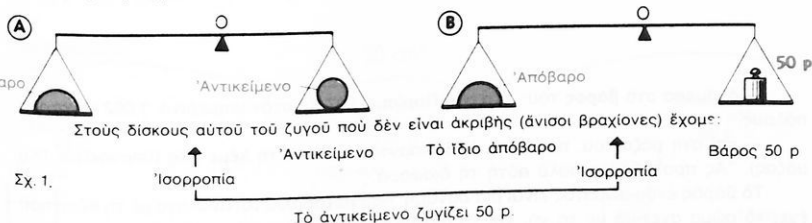
$$1 \times 20,02 = X \times 20$$

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

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

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

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



2 Μάζα ενός σώματος.

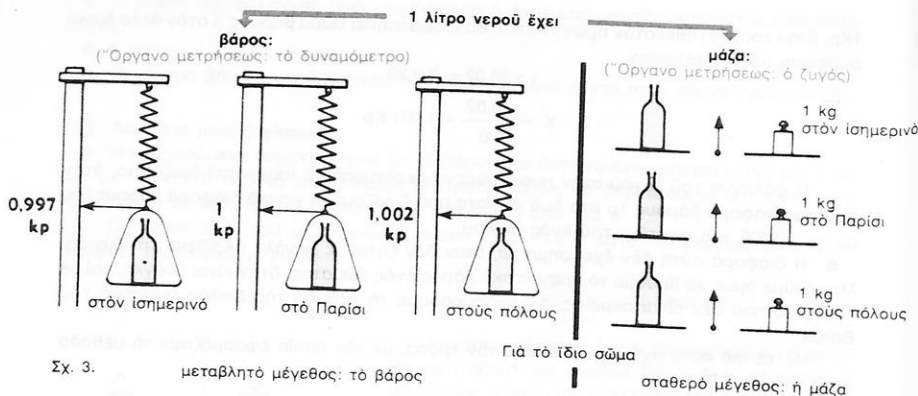
● Αν μετρήσουμε με ένα ευαίσθητο δυναμόμετρο το βάρος ενός σώματος, π.χ. ενός λίτρου νερού, θα βρούμε: Στην 'Αθήνα : 1000 ρ, στον ίσημερινό : 997ρ, στους πόλους: 1.002 ρ.

Αυτό συμβαίνει, γιατί, όπως γνωρίζουμε, το βάρος ενός σώματος (ή δύναμη δηλ. με την οποία η γη έλκει το σώμα) αυξάνει ελαφρά από τον ίσημερινό 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 ίσημερινό ή σε οποιοδήποτε ύψος).

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

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



Σχ. 3.

μεταβλητὸ μέγεθος: τὸ βάρος

σταθερὸ μέγεθος: ἡ μάζα

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

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

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

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

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

Ἄγοράζουμε 1Κg ψωμί (ἐνῶ ἔπρεπε νὰ πούμε 1Κg μάζα). Παίρνοντας αὐτὸ τὸ ψωμί στὸ χέρι μας πρέπει νὰ κατακίσησουμε μιὰ κατακόρυφη δύναμη 1Κg στὴν Ἀθήνα (ἐνῶ ἔπρεπε νὰ πούμε 1Κρ ἢ βάρος 1Κg*).

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

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

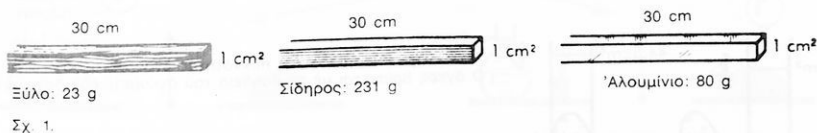
1. Μὲ τὴ μέθοδο τῆς διπλῆς ζυγίσσεως μπορούμε νὰ βροῦμε τὸ πραγματικὸ βάρος ἑνὸς σώματος καὶ μὲ ἕνα ζυγὸ πού δὲν εἶναι ἀκριβῆς. Ἰσορροποῦμε τὸ ζυγὸ μὲ τὸ σῶμα πού θέλουμε νὰ ζυγίσουμε στὸν ἕνα δίσκο μὲ ἕνα ἀντίβαρο στὸν ἄλλο. Βγαζοῦμε τὸ σῶμα καὶ στὴ θέση του τοποθετοῦμε σταθμὰ, ὥσπου ἐπιτύχουμε καὶ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

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

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

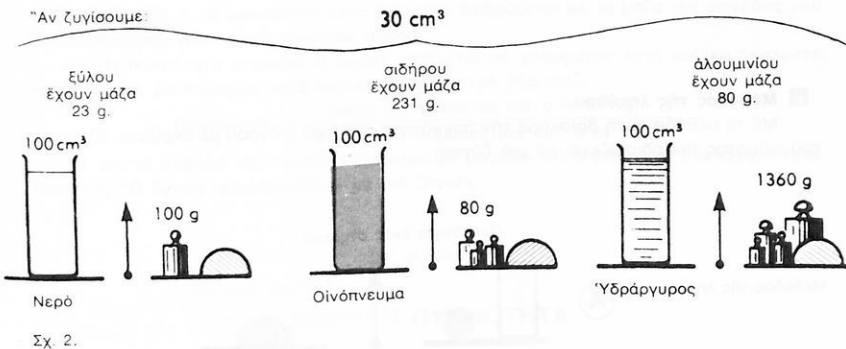
3. Βάρος ἑνὸς σώματος εἶναι ἡ δύναμη μὲ τὴν ὁποία ἡ μάζα αὐτοῦ τοῦ σώματος ἔλκεται πρὸς τὴ γῆ. Ἡ δύναμη αὐτὴ μεταβάλλεται μὲ τὸ ὕψος καὶ τὸ γεωγραφικὸ πλάτος καὶ μετριέται μὲ τὸ δυναμόμετρο. Μονάδα βάρους εἶναι τὸ Κρ (Κιλοπόντ).

ΠΥΚΝΟΤΗΤΑ (ΕΙΔΙΚΗ ΜΑΖΑ) ΚΑΙ ΕΙΔΙΚΟ ΒΑΡΟΣ



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

*Αν ζυγίσουμε:



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

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

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

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

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

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

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

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

Η πυκνότητα (ειδική μάζα) ενός σώματος είναι η μάζα της μονάδας του όγκου του σώματος αυτού και εκφράζεται σε γραμμάρια κατά κυβικό εκατοστό (g/cm³) ή σε χιλιόγραμμα κατά κυβικό δεκατόμετρο (Kg/dm³).

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

1 Προσδιορισμός της πυκνότητας ενός σώματος.

Για να προσδιορίσουμε την πυκνότητα ενός σώματος, πρέπει να γνωρίζουμε τον όγκο και τη μάζα του.

Με τα σχήματα 3 Α και 3 Β βλέπουμε, πώς μπορούμε με ένα όγκομετρικό δοχείο να βρούμε τον όγκο ενός σώματος (π.χ. μιάς πέτρας) με μεγάλη προσέγγιση και να προσδιορίσουμε την πυκνότητά του.



Όγκος της πέτρας:

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

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

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



Μάζα της πέτρας: 17 g.

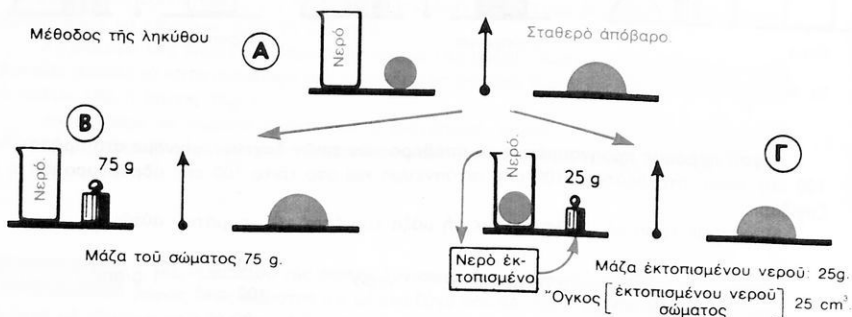
2 Μέθοδος της ληκύθου.

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

Σχ. 4.

Πυκνότητα ενός στερεού.

Μέθοδος της ληκύθου

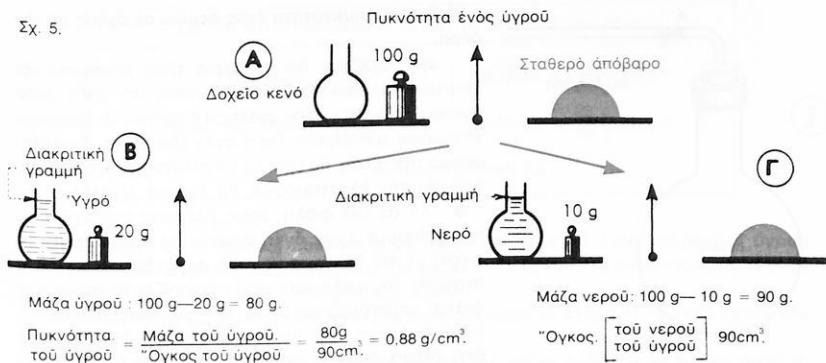


$$\text{Πυκνότητα του σώματος} = \frac{\text{Μάζα του σώματος}}{\text{Όγκος του σώματος}} = \frac{75\text{g}}{25\text{cm}^3} = 3 \text{ g/cm}^3$$

3 Ειδικό βάρος ενός σώματος.

Το ειδικό βάρος ενός σώματος εκφράζεται με το βάρος της μονάδας του όγκου του σώματος αυτού.

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

**ΠΕΡΙΛΗΨΗ**

1. Η πυκνότητα ενός σώματος εκφράζεται με τη μάζα της μονάδας του όγκου του σώματος αυτού.

2. Η πυκνότητα στερεού ή υγρού μετριέται σε γραμμάρια κατά κυβικό εκατοστό (g/cm^3) ή σε χιλιόγραμμα κατά κυβικό δεκατόμετρο (Kg/dm^3).

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

3. Με τη μέθοδο της ληκύθου βρισκόμε με μεγάλη προσέγγιση την πυκνότητα ενός σώματος. Ο όγκος προσδιορίζεται με μία 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 οποιοδήποτε 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.

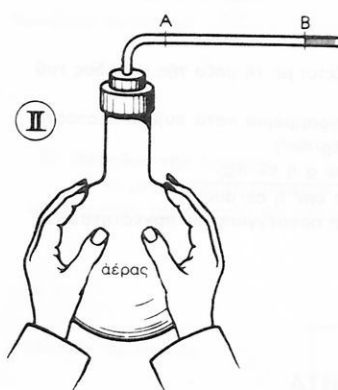
Αν η πυκνότητα του χαλκού είναι $8,9\text{ g/cm}^3$, η σχετική του πυκνότητα θα είναι:

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

Η πυκνότητα εκφράζεται με ένα συγκεκριμένο αριθμό.
g/cm³ Kg/dm³ t/m³

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 ή πυκνότητα του νερού είναι 1 g/cm^3 ή Kg/dm^3 ή t/m^3 .



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

2 Σχετική πυκνότητα ενός αερίου σε σχέση με τον αέρα.

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 βλέπομε στο σχήμα 1, περιορίσουμε έναν όγκο αερίου και κρατήσουμε τη φιάλη με τις παλάμες μας, θα παρατηρήσουμε ότι η σταγόνα του μελανιού, που περιορίζει το αέριο στη φιάλη, μετατοπίζεται προς τα έξω. Αυτό συμβαίνει, γιατί ο όγκος του αερίου αυξήθηκε, επειδή πήρε θερμότητα από τις παλάμες μας, ενώ η πίεσή του έμεινε ή ίδια (ή εξωτερική).

Για να έχει λοιπόν την πραγματική της έννοια η έκφραση ενός όγκου αερίου, δεν αρκεί να οριστεί η πίεση, *αλλά και η θερμοκρασία του*.

● Από αυτά συμπεραίνουμε ότι, όταν μιλάμε για όγκο ενός αερίου ή ατμού, πρέπει να ορίζουμε τον όγκο του αερίου αυτού σε κανονικές συνθήκες (0°C) θερμοκρασίας και πίεσεως (76 cm Hg).

β) 'Επειδή τα αέρια σε ίσο όγκο με τα υγρά ή στερεά είναι πολύ ελαφρότερα, η σχετική πυκνότητά τους υπολογίζεται όχι σε σχέση με το νερό, αλλά με τον αέρα.

Εφαρμογή. 22,4 ℓ αέρα σε κανονικές συνθήκες θερμοκρασίας και πίεσεως έχουν μάζα 29 g, ενώ στις ίδιες συνθήκες 22,4 ℓ διοξειδίου του άνθρακα, έχουν μάζα 44 g και η σχετική πυκνότητά του σε σχέση με τον αέρα θα είναι:

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

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

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

Βλέπομε εδώ ότι η μάζα 1 ℓ αερίου και η σχετική πυκνότητα δεν *εμφαζόνται* με τον ίδιο αριθμό, όπως στα στερεά και στα υγρά.

Σχετική πυκνότητα μερικῶν στερεῶν καὶ υγρῶν σὲ σχέση με τὸ 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 του 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 ἑνὸς στερεοῦ ἢ ὑγροῦ σώματος εἶναι τὸ πηλίκο τῆς μάζας ἑνὸς ὄγκου τοῦ σώματος πρὸς τὴ μάζα ἴσου ὄγκου νεροῦ καὶ ἐκφράζεται με ἕναν ἀριθμὸ.

Ἡ πυκνότητα καὶ ἡ σχετική πυκνότητα ἑνὸς σώματος σὲ σχέση με τὸ νερὸ ἔχουν τὴν ἴδια ἀριθμητική τιμή.

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

Πρακτικὰ ἡ σχετική πυκνότητα ἑνὸς ἀερίου βρίσκεται, ἂν διαιρέσουμε τὴ μάζα 22,4 l τοῦ ἀερίου (0°C καὶ 76 cmHg) με τὸ 29g ($1,293 \text{ g/l} \times 22,4 \text{ l} = 28,963 \text{ g}$).

ΑΣΚΗΣΕΙΣ

Σειρὰ 5: Ὁ ζυγός. Ἡ μάζα.

1. Ὁ ζυγός.

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

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

Γιὰ νὰ κατασκευάσουμε αὐτὴ τὴ σειρὰ, κόβουμε κατάλληλα κομμάτια σύρμα ἀπὸ ἀλουμίνιο, τοῦ ὁποῖου 1m ζυγίζει 2 g. Πόσο μῆκος σύρμα πρέπει νὰ κόψουμε συνολικὰ; Πόσο μῆκος χρειάζεται γιὰ κάθε σταθμὸ;

3. Πόσο μῆκος ἔχει ἕνα ρολὸ σύρμα, ἂν ζυγίζει ὀλόκληρο 1.440 Kg, ἐνῶ 1m ἀπὸ αὐτὸ ζυγίζει 16,4 g;

4. Πόσα εἶναι τὰ καρφιά, ποὺ ζυγίζουν 100g, ὅταν 20 καρφιά ζυγίζουν 12,5 g;

5. Ὅταν στὸ δίσκο ἑνὸς ζυγοῦ, ὅπου ζυγίζουμε ἕνα κομμάτι μέταλλο, βάλουμε 72,4 g, ὁ δείκτης σταματᾷ στὴ δευτέρη ὑποδιαίρεση, ἀριστερὰ ἀπὸ τὸ 0, ἐνῶ ὅταν βάλουμε 72,5 g, στὴν τρίτη ὑποδιαίρεση, δεξιὰ τὸ 0.

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 ἑνὸς ζυγοῦ, ἀποκλίνει δύο ὑποδιαίρεσεις γιὰ διαφορά μάζας 1dg. Ἄν μπο-

ροῦμε νὰ διακρίνουμε ἀπόκλιση μιᾶς ὑποδιαίρεσεως, πόση εἶναι ἡ εὐαισθησία τοῦ ζυγοῦ;

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

7. Ὁ ἕνας βραχίονας τῆς φάλαγγας ζυγοῦ μῆκους 40cm εἶναι μακρότερος κατὰ 0,8 mm ἀπ' τὸν ἄλλο. Πόση μάζα πρέπει νὰ βάλουμε στὸν ἕνα δίσκο, γιὰ νὰ ἔχουμε ἰσορροπία, ὅταν στὸν ἄλλο δίσκο ὑπάρχει μάζα 1Kg; (δυσὸ περιπτώσεις).

8. Οἱ βραχίονες ἑνὸς ζυγοῦ ἔχουν μῆκη 180 mm καὶ 180,02 mm. Πόση μάζα πρέπει νὰ βάλουμε στὸν ἕνα δίσκο, γιὰ νὰ ἔχουμε ἰσορροπία, ὅταν στὸν ἄλλο δίσκο ὑπάρχει μάζα 1Kg; (δυσὸ περιπτώσεις).

Μπορεῖ ὁ ζυγός αὐτός νὰ θεωρηθεῖ ἀκριβής;

α) ἂν εἶναι εὐαίσθητος στὰ 2 dg;

β) ἂν εἶναι εὐαίσθητος στὸ 1/2 dg;

9. Ἡ φάλαγγα ἑνὸς ζυγοῦ ἰσορροπεῖ ὀριζόντια:

α) ὅταν οἱ δίσκοι εἶναι κενοί.

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

Ἡ ἀπόσταση τῆς ἀκμῆς τοῦ κεντρικοῦ πρίσματος ἀπ' τὴν ἀκμὴ ἑνὸς ἀπὸ τὰ ἀκραῖα πρίσματα εἶναι 20 cm. Ποιὸ εἶναι τὸ μῆκος τοῦ ἄλλου βραχίονα τῆς φάλαγγας; (δυσὸ περιπτώσεις).

10. Οι άκμές των άκραιών τριγωνικών πρισμάτων της φάλαγγας ενός ζυγού απέχουν 48,1 cm. "Αν υπάρχει ισορροπία, όταν οι δίσκοι φορτώνονται αντίστοιχα με 500 g και 501,2 g, ποιά είναι το μήκος του κάθε βραχίονα της φάλαγγας.

11. "Ένας ζυγός ισορροπεί, όταν τα φορτία στους δίσκους του είναι:

άριστερός δίσκος **δεξιός δίσκος**

α) 119,3 g σώμα μάζας X

β) σώμα μάζας X 120,71 g

Ποιά είναι το σφάλμα του ζυγού και πόση ή μάζα X του σώματος;

12. α) Για να ισορροπεί ένας μοχλός AB που έχει άξονα το O, πρέπει να κρεμάσουμε στο άκρο B μάζα 80 g, όταν στο άκρο A υπάρχει ένα σώμα άγνωστης μάζας. "Όταν όμως το σώμα βρίσκεται στο άκρο B, πρέπει να κρεμάσουμε στο A 500. Πόση είναι η μάζα του σώματος;

β) "Αν το μήκος του μοχλού είναι 70 cm, πόσο απέχει το O από το A;

13. Το αντίβαρο ενός ρωμαϊκού ζυγού ζυγίζει 600 g και το άγγιστρο όπου κρεμιούνται οι μάζες απέχει 42 mm απ' τόν άξονα. "Η συσκευή ισορροπεί, όταν το άγγιστρο δέν φέρει κανένα φορτίο και το αντίβαρο βρίσκεται στη θέση O.

"Αν κρεμάσουμε μάζα X στο άγγιστρο, πρέπει το αντίβαρο να μετατοπιστεί 91 mm, γιά να εξακολουθεί να υπάρχει ισορροπία.

α) Πόση είναι η μάζα X;

β) "Αν κρεμάσουμε μάζα 2,5 Kg, πόσο πρέπει να μετατοπίσουμε το αντίβαρο (άπό το O);

γ) "Αν η συσκευή ζυγίζει μέχρι 5 Kg, πόσο απέχουν οι άκραιές ένδειξεις της;

"Ο μεγάλος βραχίονας έχει έγκοπές και η μετατόπιση του αντίβαρου απ' την προηγούμενη στην επόμενη αντίστοιχει σε μεταβολή φορτίου 50 g. Πόσο απέχουν δυο διαδοχικές έγκοπές;

II. Μάζα. Πυκνότητα. Σχετική πυκνότητα.

14. Ποιά είναι η πυκνότητα του ιριδιούχου λευκόχρυσου, αν το πρότυπο Kg είναι κύλινδρος με διάμετρο βάσης 39 mm και ύψος 39 mm;

15. Προσδιορίζομε την πυκνότητα ενός βράχου με τη μέθοδο της ληκύθου:

α) λήκυθος γεμάτη νερό + δείγμα + 12,5 g ισορροπούν το απόβαρο.

β) λήκυθος γεμάτη νερό + 78,2 g ισορροπούν το απόβαρο.

γ) το δείγμα μέσα στη γεμάτη νερό λήκυθο + 41,1 g ισορροπούν το απόβαρο.

Ποιά είναι η πυκνότητα του δείγματος και ποιά η πυκνότητα σε σχέση με το νερό (ή σχετική του πυκνότητα);

16. Ποιά είναι η πυκνότητα και ποιά η σχετική πυκνότητα (σε σχέση με το νερό) της βενζίνας, όταν με τη μέθοδο της ληκύθου έχουμε:

α) η λήκυθος άδεια + 78,3 g ισορροπούν το απόβαρο.

β) η λήκυθος γεμάτη νερό + 15,2 g ισορροπούν το απόβαρο.

γ) η λήκυθος γεμάτη βενζίνη + 32,8 g ισορροπούν το απόβαρο.

17. Πόση μάζα έχει ένα δρύινο δοκάρι με διαστάσεις 2,70 m, 20 cm, 12,5 cm, (σχετική πυκνότητα ως προς το νερό 0,7).

18. Πόσο όγκο πιάνει: 1 Kg άλουμινίο, 1 Kg σίδηρο, 1 Kg χαλκός, 1 Kg μόλυβδος, 1 Kg υδράργυρος; Οι αντίστοιχες πυκνότητές τους ως προς το νερό είναι : 2,7· 7,8· 8,8· 11,3· 13,6.

19. Ποιά η πυκνότητα και ποιά η σχετική πυκνότητα του πάγου, αν 1 νερό, όταν στερεοποιείται, δίνει 1,09 dm³; Πόσον όγκο νερό παίρνουμε απ' την τήξη κομματιού πάγου με διαστάσεις 0,80 m × 18 cm × 150 mm;

21. Σε 0°C και κανονική ατμοσφαιρική πίεση 22,4 ℓ αέρα ζυγίζουν 29 g, 22,4 ℓ ύδρατμοί ζυγίζουν 18 g, 22,4 ℓ προπάνιο ζυγίζουν 44 g, 22,4 ℓ χλώριο 71 g, 22,4 ℓ άμμωνία ζυγίζουν 17 g.

Νά βρεθεί η μάζα 1 ℓ καθενός από τα παραπάνω αέρια και η σχετική του πυκνότητα.

Η ΕΝΝΟΙΑ ΤΗΣ ΠΙΕΣΕΩΣ

1 Πιεστική δύναμη.

“Αν παρατηρήσουμε τὰ ίχνη που αφήνει σὲ ἕνα παχύ στρώμα μαλακού χιονιοῦ ἕνα ἄτομο, όταν μετακινεῖται μὲ σκί ἢ χωρὶς αὐτά, τότε θὰ εἶναι βαθύτερα; (σχ. 1).

Πείραγμα 1. Σὲ ποιά ἀπὸ τὶς τρεῖς ἔδρες του, όταν τοποθετηθεῖ τὸ τούβλο ἐπάνω στὴν ἄμμο, βυθίζεται περισσότερο; (σχ. 2).

Ποιά δύναμη τὸ ἀναγκάζει νὰ βυθιστεῖ;

Ποιά διεύθυνση ἔχει αὐτὴ ἡ δύναμη;

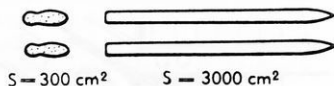
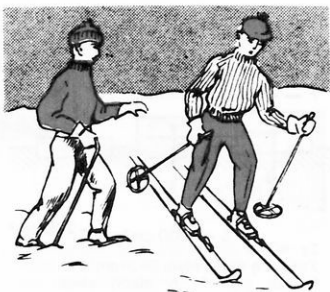
Πείραγμα 2. Ἡ ξύλινη πλάκα βυθίζεται περισσότερο μέσα στὴν ἄμμο, ἂν καὶ τὸ βάρος της μένει τὸ ἴδιο, όταν τὴ στηρίξουμε ἀπὸ τὶς μύτες τῶν καρφιῶν (σχ. 3).

Ποιά διεύθυνση ἔχει ἡ δύναμη που ἀναγκάζει τὴν πινέζα νὰ μπεῖ στὸν τοῖχο καὶ γιατί ἡ πινέζα δὲν μπαίνει στὸ δάχτυλό μας;

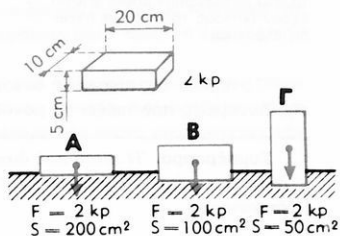
Σ’ ὅλες αὐτὲς τὶς περιπτώσεις βλέπομε ὅτι μιὰ δύναμη ἐνεργεῖ κάθετα πάνω στὴν ἐπιφάνεια τῶν σωμάτων, καὶ τὰ ἀποτελέσματά της ἐξαρτῶνται ἀπὸ τὸ ἔμβαδὸ τῆς ἐπιφάνειας αὐτῆς.

Στὴν περίπτωση τῶν παιδιῶν ἐπάνω στοῦ χιόνι, καὶ τὰ δύο πιέζουν τὸ χιόνι μὲ τὴν ἴδια δύναμη, δηλ. τὸ βάρος τους, ἀλλὰ ἡ ἐπιφάνεια τοῦ χιονιοῦ που πιέζεται μὲ τὰ σκί εἶναι μεγαλύτερη παρὰ μὲ τὰ παπούτσια. Τὸ ἴδιο συμβαίνει καὶ μὲ τὸ τούβλο: ἡ ἴδια δύναμη στὶς διάφορες θέσεις του πιέζει διάφορες ἐπιφάνειες ἄμμου. “Ὅπως καὶ ἡ ἐπιφάνεια τοῦ δαχτύλου, ὅπου ἀκουμπᾷ τὸ κεφάλι τῆς πινέζας, καὶ ἡ ἐπιφάνεια τοῦ τοῖχου, ὅπου ἀκουμπᾷ ἡ ἀκίδα της, δέχονται τὴν ἴδια ὥθηση, τὴν ὥθηση τοῦ δαχτύλου.

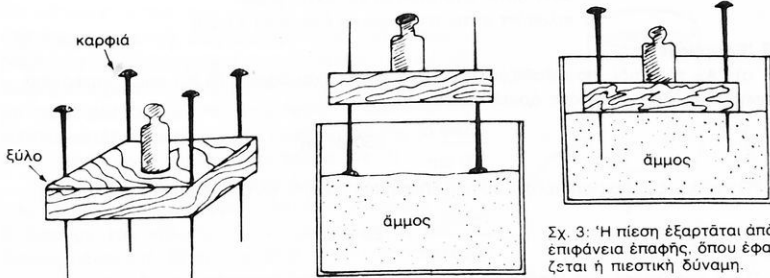
Τὴ δύναμη αὐτή, που ἐνεργεῖ κάθετα εἰς τὴν ἐπιφάνεια τῶν σωμάτων, τὴ λέμε *πιεστικὴ δύναμη*.



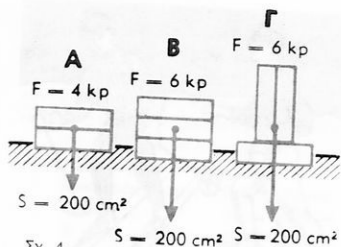
Σχ. 1: Ποιὸ ἀπὸ τὰ δύο παιδιά μετακινεῖται εὐκολότερα στὸ μαλακὸ χιόνι καὶ γιατί;



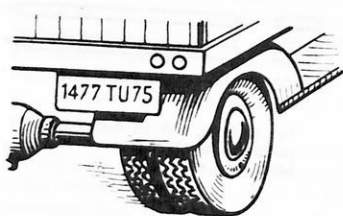
Σχ. 2: Ἡ πίεση που ἐξασκεῖ τὸ τούβλο σὲ κάθε μία ἀπὸ τὶς τρεῖς θέσεις του εἶναι: 10 p/cm^2 20 p/cm^2 p/cm^2 40 p/cm^2 .



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



Σχ. 4.
Στο Α: ή πίεση είναι 20 p/cm^2 στο Β και στο Γ: ή πίεση είναι 30 p/cm^2 .



Σχ. 5: Γιατί τα φορτηγά αυτοκίνητα που μεταφέρουν βαριά φορτία έχουν διπλούς τροχούς με ογκώδη ελαστικά;

2 Πίεση.

“Αν παρατηρήσουμε προσεκτικά τα σχήματα 2,3, θά δούμε, ότι, όσο πιο μικρή είναι ή επιφάνεια πάνω στην οποία ενεργεί ή 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 άσκειται σε κάθε τετραγωνικό εκατοστό της πιεζόμενης επιφάνειας και βρίσκομε:

Για το πείραμα 2

$$\frac{2000 \text{ p}}{200 \text{ cm}^2} = 10 \text{ p/cm}^2, \quad \frac{2000 \text{ p}}{100 \text{ cm}^2} = 20 \text{ p/cm}^2,$$

$$\frac{2000 \text{ p}}{50 \text{ cm}^2} = 40 \text{ p/cm}^2$$

Για το πείραμα 4

$$\frac{4000 \text{ p}}{200 \text{ cm}^2} = 20 \text{ p/cm}^2, \quad \frac{6000 \text{ p}}{200 \text{ cm}^2} = 30 \text{ p/cm}^2,$$

$$\frac{6000 \text{ p}}{200 \text{ cm}^2} = 30 \text{ p/cm}^2$$

Το ηλίκο της πιεστικής δυνάμεως δια ή πιεζόμενης επιφάνειας εκφράζει την τιμή της δυνάμεως που πιέζει ή μονάδα της επιφάνειας και λέγεται *πίεση*.

Συμπέρασμα. Η πίεση που άσκει ένα στερεό πάνω στην επιφάνεια έπαφής του με ένα άλλο έχει μέτρο το ηλίκο της έντασεως της πιεστικής δυνάμεως προς το έμβαδο ής 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 ής δυνάμεως και το έμβαδο ής επιφάνειας. Π.χ.

σε πόντ κατά τετραγωνικό εκατοστό p/cm^2

σε κιλοπόντ κατά τετραγωνικό εκατοστό Kp/cm^2

4 Έφαρμογές.

α) “Αν το παιδί, που βαδίζει πάνω στο χιόνι, έχει βάρος 75 Kp και ή επιφάνεια έπαφής είναι 300 cm^2 , τότε άσκει πίεση

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

“Όταν όμως χρησιμοποιεί σκί, τότε ή επιφάνεια έπαφής γίνεται 3000 cm^2 και ή πίεση:

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

“Ετσι καταλαβαίνουμε γιατί με τα σκί βαδίζουμε εύκολότερα πάνω στο χιόνι.

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

β) 'Η πινέζα μπαίνει εύκολα μέσα στο ξύλο, γιατί, αν υποθέσουμε ότι ασκούμε 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 ασκείται ή πιεστική δύναμη, πολύ μικρή. 'Η πιεστική δύναμη, που διαβιβάζεται απ' αυτά, δημιουργεί μιὰ πίεση πολύ μεγάλη. Τό ίδιο συμβαίνει και με τά κοφτερά εργαλεία (μαχαίρια, ψαλίδια, ξυράφια κτλ.). Μιά λεπίδα κόβει τόσο καλύτερα, όσο πιό λεπτή είναι ή κόψη της.

Συμπέρασμα. Για να αυξήσουμε την πίεση που ασκεί ένα στερεό, μικραίνουμε την επιφάνεια επαφής του, όπον ασκείται ή πιεστική δύναμη.



Σχ. 5.
Τό δάχτυλο πατά την πινέζα με δύναμη 1 Κρ, ή πίεση όμως στην άκμή της είναι 1000 Κρ/cm².

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

1. Τά στερεά ασκούν μιὰ πιεστική δύναμη στην επιφάνεια που στηρίζονται.

2. 'Η πίεση που ασκούν τά στερεά στην επιφάνεια έχει μέτρο τό ηλίκο της

έντάσεως της δυνάμεως που ενεργεί κάθετα στην επιφάνεια αυτή προς τό έμβαδό της πιεζόμενης επιφάνειας.

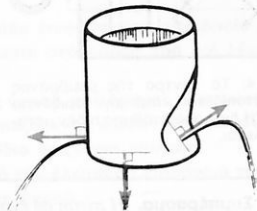
3. Για να έμποδίσουμε ένα σώμα να μπει μέσα σ' ένα άλλο, ελαττώνουμε την πίεση αυξάνοντας την επιφάνεια επαφής, όπου ενεργεί ή πιεστική δύναμη. Και αντίθετα, για να διευκολύνουμε ένα σώμα να μπει σ' ένα άλλο, μεγαλώνουμε την πίεση μικραίνοντας την πιεζόμενη επιφάνεια.

24° ΜΑΘΗΜΑ

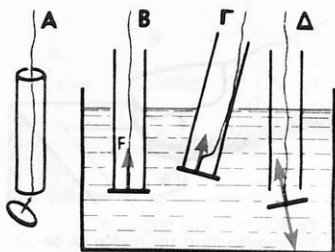
ΔΥΝΑΜΕΙΣ ΑΣΚΟΥΜΕΝΕΣ ΑΠΟ ΤΑ ΥΓΡΑ

1 Πειράματα. α) Παραμορφώνουμε ένα δοχείο, όπως βλέπομε στο σχήμα, και ανοίγομε τρύπες σε διάφορα σημεία της επιφάνειάς του. "Αν τό γεμίσομε νερό, βλέπομε να πετιέται προς τά έξω από τίς τρύπες αυτές **κάθετα** προς τό μικρό τμήμα της επιφάνειας, όπου είναι ανοιγμένη ή τρύπα (σχ. 1).

β) Έφαρμόζομε στο κάτω άνοιγμα ενός γυάλινου κυλίνδρου ένα ελαφρό δίσκο από άλουμίνιο. "Αν βυθίσομε τόν κύλινδρο στο νερό, βλέπομε ότι ό δίσκος μένει στη θέση του, είτε ό κύλινδρος είναι κατακόρυφος είτε με κάποια κλίση (σχ. 2).



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



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

● Αυτό συμβαίνει, γιατί η δύναμη F , η οποία συγκρατεί το δίσκο στο στόμιο του κυλίνδρου, είναι κάθετη πάνω στην επιφάνειά του, διαφορετικά, αν ήταν πλάγια, θα έπρεπε ο δίσκος να γλιστρήσει στο στόμιο του κυλίνδρου.

Συμπέρασμα. *Τά υγρά, επειδή έχουν βάρος, ασκούν μία 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 μετρούμε τις πιεστικές δυνάμεις που άσκούνται επάνω στην επιφάνεια της μεμβράνας m και επομένως και τις πιέσεις.

Από τον τύπο της πίεσης $P = \frac{F}{S}$ βλέπουμε ότι η πίεση είναι ανάλογη προς τη δύναμη που πιέζει την επιφάνεια.

● Το χρωματισμένο υγρό βρίσκεται και στα δυο σκέλη του σωλήνα στο ίδιο ύψος, όταν επάνω στη μεμβράνα δεν εφαρμόζεται καμιά δύναμη.

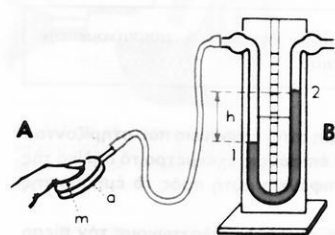
● "Αν πιέσουμε ελαφρά με το δάχτυλό μας τη μεμβράνα, ο αέρας που βρίσκεται στην κάψα αναγκάζει το υγρό να κατεβεί στο σκέλος 1 και να ανεβεί στο σκέλος 2. "Αν πιέσουμε περισσότερο, ή διαφορά ύψους h στα δυο σκέλη του σωλήνα γίνεται μεγαλύτερη.

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

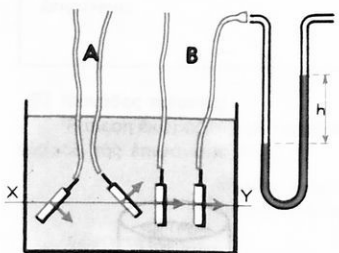
Συμπέρασμα. *Η πίεση μέσα σε ένα υγρό που βρίσκεται σε ηρεμία μεγαλώνει με το βάθος.*

β) Χωρίς να μεταβάλλουμε το βάθος που βρίσκεται η κάψα, αλλάζουμε μόνο τον προσανατολισμό της μεμβράνας της και βλέπουμε ότι η διαφορά ύψους του υγρού στα δυο σκέλη του σωλήνα δεν μεταβάλλεται (σχ. 4):

γ) Το ίδιο παρατηρούμε και αν μεταποίσουμε 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 ΧΥ. Η διαφορά στάθμης h δεν μεταβάλλεται.

Συμπέρασμα. *Η πίεση σε ένα σημείο του υγρού δεν εξαρτάται από τον προσανατολισμό της πιεζόμενης επιφάνειας και είναι ή ίδια σε όλα τα σημεία του, που βρίσκονται στο ίδιο οριζόντιο επίπεδο.*

δ) Βυθίζουμε προσεκτικά τη μανομετρική κάψα σε ορισμένο βάθος, π.χ. 12 cm, στα τρία δοχεία του σχήματος 5, που περιέχουν το καθένα διαφορετικό υγρό.



Συμπέρασμα: Η πίεση στο ίδιο βάθος μέσα στα διάφορα υγρά εξαρτάται από το ειδικό βάρος του υγρού και είναι τόσο μεγαλύτερη, όσο μεγαλύτερο είναι το ειδικό βάρος του.

2 Βασική άρχη της υδροστατικής:

● Ρίχνουμε νερό μέσα στον κύλινδρο του πειράματος (2) και παρατηρούμε ότι, όταν η επιφάνειά του φτάσει στο ύψος της εξωτερικής επιφάνειας του νερού, ο δίσκος πέφτει. Το βάρος του νερού μέσα στον κύλινδρο εξουδετερώνει την πιεστική δύναμη F και ο δίσκος πέφτει, επειδή ένεργεί επάνω του μόνο το δικό του βάρος.

'Αποδεικνύεται ότι:

Η διαφορά πιέσεως $P_A - P_B$ μεταξύ δύο σημείων A και B ενός υγρού που ήρεμεί είναι ίση με το βάρος μιάς στήλης υγρού, ή όποια έχει τομή 1 cm^2 και ύψος την απόσταση h των οριζώντιων επιπέδων που περνούν από τα σημεία αυτά.

"Αν το ειδικό βάρος ενός υγρού είναι ϵ , τότε ο όγκος μιάς στήλης υγρού που έχει τομή 1 cm^2 και ύψος $h \text{ cm}$ θα είναι:

$$1 \text{ cm}^2 \times h \text{ cm} = h \text{ cm}^3$$

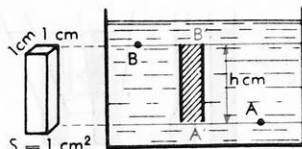
και το βάρος

$$\epsilon \text{ (p/cm}^3\text{)} \times h \text{ (cm}^3\text{)} = \epsilon h$$

και η διαφορά της πιέσεως

$$P_A - P_B = \epsilon \times h$$

$$\text{p/cm}^2 \quad \text{p/cm}^3 \text{ cm}$$



Σχ. 6: Μεταξύ των σημείων A και B υπάρχει διαφορά πιέσεως ίση με το βάρος στήλης υγρού $A'B'$ τομής 1 cm^2 .

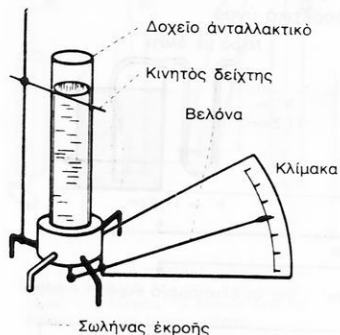
ΠΕΡΙΛΗΨΗ

1. "Ένα υγρό σε ισορροπία άσκει σε κάθε επιφάνεια με την οποία βρίσκεται σε επαφή μιά πίεση, που οφείλεται στο βάρος του και λέγεται υδροστατική πίεση.

2. Η υδροστατική πίεση $P = F/S$ σε ένα σημείο ενός υγρού, που ήρεμεί, μεγαλώνει με το βάθος· δεν εξαρτάται από τον προσανατολισμό της πιεζόμενης επιφάνειας και είναι ή ίδια σε όλα τα σημεία του υγρού που βρίσκονται στο ίδιο οριζόντιο επίπεδο.

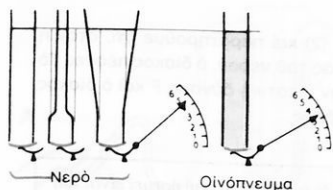
Μέσα σε διάφορα υγρά και στην ίδια απόσταση από την ελεύθερη επιφάνειά τους η υδροστατική πίεση εξαρτάται από το ειδικό βάρος κάθε υγρού.

3. Η διαφορά πιέσεως $P_A - P_B$ μεταξύ δύο σημείων A και B ενός υγρού, που ήρεμεί, είναι ίση με το βάρος μιάς στήλης υγρού, ή όποια έχει τομή 1 cm^2 και ύψος την απόσταση h των οριζώντιων επιπέδων, που περνούν από τα σημεία αυτά.

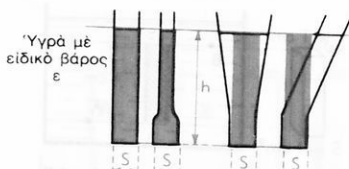


Σχ. 1.

Ή συσκευή για τη μελέτη της δύναμης που άσκειται στον πυθμένα δοχείου.



Σχ. 2: Ή πιεστική δύναμη που άσκει ένα υγρό στον πυθμένα δοχείου είναι ανεξάρτητη από το σχήμα του δοχείου.



Σχ. 3: Ή πιεστική δύναμη F πάνω σε πυθμένα με επιφάνεια S είναι:

$$F = \varepsilon \times h \times S$$

$$P = \frac{F}{S} = \frac{\varepsilon \times h \times S}{S} = \varepsilon \times h$$

Γνωρίζουμε ότι ή υδροστατική πίεση στον πυθμένα ενός δοχείου είναι ίση με το γινόμενο του ειδικού βάρους του υγρού με την απόσταση h του πυθμένα από την ελεύθερη επιφάνεια του υγρού.

$$P = h \times \varepsilon$$

Ήπομένως ή δύναμη F που πιέζει τόν πυθμένα με επιφάνεια S (cm^2) θά είναι:

$$F_p = \varepsilon (\rho/\text{cm}^3) \times h (\text{cm}) \times S (\text{cm}^2)$$

Συμπέρασμα. Ή δύναμη F που πιέζει τόν πυθμένα ενός δοχείου είναι ίση προς τό βάρος στήλης υγρού που έχει βάση τόν πυθμένα του δοχείου και ύψος την απόστασή του από την ελεύθερη επιφάνεια του υγρού.

$$F = \varepsilon \times h \times S$$

ΔΥΝΑΜΕΙΣ ΑΣΚΟΥΜΕΝΕΣ ΑΠΟ ΤΑ ΥΓΡΑ ΣΤΑ ΤΟΙΧΩΜΑΤΑ ΤΩΝ ΔΟΧΕΙΩΝ ΠΟΥ ΤΑ ΠΕΡΙΧΟΥΝ

1 Δύναμη πάνω στον πυθμένα.

● Με τό όργανο που βλέπομε στό σχήμα (1) μετρούμε τη δύναμη που άσκει ένα υγρό στον πυθμένα ενός δοχείου. Τό κυλινδρικό δοχείο του όργάνου μπορεί νά αντικατασταθεί με διάφορα δοχεία, που για πυθμένα έχουν την ελαστική μεμβράνη του όργάνου.

● Ρίχνουμε νερό στό πρώτο κυλινδρικό δοχείο, ώστόσο ή ελεύθερη επιφάνειά του φτάσει σε ένα σημείο, που τό όριζομε με τό δείκτη A .

Ή ελαστικός πυθμένας καμπυλώνει και τό άκρο της βελόνας σταματά σε μία όρισμένη υποδιαίρεση του άριθμημένου τόξου, έστω π.χ. στό 5.

● Άπομακρύνομε τόν κύλινδρο και βλέπομε ότι ό δείκτης έπιστρέφει στό 0.

● Άν αντικαταστήσομε τό κυλινδρικό δοχείο με ένα από τά άλλα, θά ίδούμε, όταν επαναλάβομε τό πείραμα, ότι, όταν ή ελεύθερη επιφάνεια του νερού φτάσει στό ίδιο σημείο που όριζει ό δείκτης A , ή βελόνα σταματά και πάλι στην υποδιαίρεση 5 (σχ. 2).

Άν αντί για νερό ρίξομε στό κυλινδρικό δοχείο οινόπνευμα, ώστόσο ή επιφάνειά του φτάσει τό όρισμένο σημείο, παρατηρούμε ότι ή βελόνα σταματά στην υποδιαίρεση 4. Στην ίδια υποδιαίρεση θά σταματήσει, αν επαναλάβομε τό πείραμα και με τά άλλα δοχεία με υγρό πάλι τό οινόπνευμα.

Συμπέρασμα. Ή δύναμη που πιέζει τόν πυθμένα δοχείου, που περιέχει ένα υγρό, δέν εξαρτάται από τό σχήμα του δοχείου, αλλά από τό ειδικό βάρος του υγρού.

2 Ήπολογισμός της δυνάμεως που πιέζει τόν πυθμένα του δοχείου.

Κ Δύναμη 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 τὸ δοχείο μὲ νερό, βλέπομε τὸ νερό νὰ πετιέται ἀπὸ τὶς τρύπες αὐτὲς τόσο πιὸ μακριά, ὅσο περισσότερο ἀπέχει ἡ τρύπα ἀπὸ τὴν ἐλεύθερη ἐπιφάνεια τοῦ νεροῦ.

β) Ἐξήγηση. Ἔστω ὅτι οἱ τρεῖς τρύπες Α, Β, Γ, βρίσκονται ἡ κάθε μιά σὲ ἀπόσταση h_A , h_B , h_r ἀπὸ τὴν ἐλεύθερη ἐπιφάνεια τοῦ υγροῦ, ποῦ ἔχει εἰδικὸ βάρος ϵ . Ἡ πίεση ποῦ ἄσκει τὸ υγρὸ στὸ σημεῖο Α θὰ εἶναι:

$$P_A = h_A \times \epsilon$$

Καὶ ἡ πιεστικὴ δύναμη σὲ μιά μικρὴ ἐπιφάνεια γ γύρω ἀπ' τὸ σημεῖο Α:

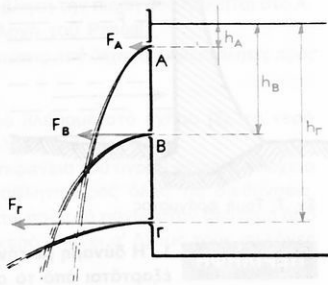
$$F_A = h_A \times \epsilon \times S$$

Μὲ τὸν ἴδιο τρόπο βρίσκομε ὅτι ἡ πιεστικὴ δύναμη στὰ σημεῖα Β καὶ Γ εἶναι:

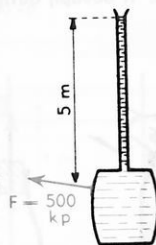
$$F_B = \epsilon \times h_B \times S \quad F_r = \epsilon \times h_r \times S$$

καὶ ἐπειδὴ $h_A < h_B < h_r$

ἔχομε $F_A < F_B < F_r$



Σχ. 4: Ἡ πιεστικὴ δύναμη στὰ τοιχώματα τοῦ δοχείου αὐξάνει μὲ τὴν αὐξηση τοῦ βάθους.



Σχ. 5. Πείραμα Pascal.

Συμπέρασμα. Ἡ πιεστικὴ δύναμη ποῦ ἄσκει ἓνα υγρὸ σὲ διάφορα τμήματα τῶν τοιχωμάτων τοῦ δοχείου, ποῦ ἔχουν τὴν ἴδια ἐπιφάνεια, εἶναι τόσο μεγαλύτερη, ὅσο περισσότερο ἀπέχει τὸ τμήμα αὐτὸ ἀπὸ τὴν ἐλεύθερη ἐπιφάνεια τοῦ υγροῦ. Ἡ πιεστικὴ δύναμη αὐτὴ δὲν ἐξαρτᾶται ἀπὸ τὸ σχῆμα τοῦ δοχείου.

γ) Ἔνα παράδοξο πείραμα.

Σὲ ἓνα βαρελάκι γεμάτο νερὸ (σχ. 5) προσαρμόζομε ἓναν κατακόρυφο σωλήνα ποῦ ἔχει ὕψος 5 m καὶ τομὴ 4 cm².

Γιὰ νὰ γεμίσουμε τὸ σωλήνα χρειάζεται μιά ποσότητα 4 cm² × 500 cm = 2000 cm³ ἢ 2 l νεροῦ.

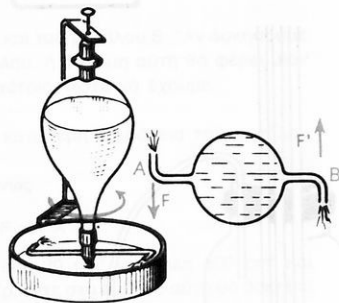
Αὐτὴ ἡ ποσότητα εἶναι ἀρκετὴ γιὰ νὰ σκάσει τὸ βαρέλι.

Γιατὶ σὲ κάθε σημεῖο τοῦ τοιχωμάτος του ἡ πίεση μεγάλωσε τόσο, ὅσο εἶναι τὸ βάρος στήλης νεροῦ, ποῦ ἔχει ὕψος 5 m καὶ τομὴ 1 cm² δηλ. 0,5 Kp/cm².

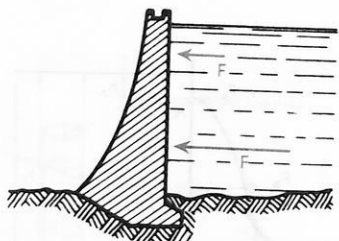
Άν κάθε δούγιο τοῦ βαρελιοῦ ἔχει ἐπιφάνεια 10 dm² ἢ 1000 cm², τότε ἐξαιτίας τοῦ νεροῦ ποῦ χύσαμε στὸ σωλήνα, θὰ μεγαλώσει ἡ δύναμη ποῦ πιέζει τὴ δούγιο κατὰ 0,5 Kp/cm² × 1000 cm² = 500 Kp.

Εἶναι ἐπόμενο ὅτι μιά τέτοια δύναμη δὲν θὰ μπορέσει νὰ τὴν κρατήσει.

Δ Ἐφαρμογή. Ὁ ὑδραυλικὸς στρόβιλος ποῦ βλέπομε στὸ σχῆμα (6) γυρίζει στὸν ἀξὸνα του, γιατί στὸ σημεῖο Α τοῦ σωλήνα τὸ υγρὸ ἄσκει μιά δύναμη F, ποῦ δὲν ἐξουδετερώνεται ἀπὸ τὴν ἀπέναντι πλευρά, ἐπειδὴ ὁ σωλήνας εἶναι ἀνοιχτός. Τὸ ἴδιο συμβαίνει καὶ στὸ σημεῖο Β. Οἱ δυὸ αὐτὲς δυνάμεις F καὶ F' ἀναγκάζουν τὸ στρόβιλο νὰ γυρίζει.



Σχ. 6: Ὑδραυλικὸς στρόβιλος



Σχ. 7: Τομή φράγματος

Το υδραυλικό φράγμα (σχ. 7) προορίζεται να συγκρατήσει το νερό της τεχνητής λίμνης που το ύψος της φτάνει συνήθως τα 100 m. Το φράγμα είναι κατασκευασμένο στη βάση του παχύτερο, επειδή, όπως γνωρίζουμε, οι πιεστικές δυνάμεις μεγαλώνουν, όσο απομακρυνόμαστε από την ελεύθερη επιφάνεια του νερού.

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

1. 'Η δύναμη με την οποία ένα υγρό πιέζει τόν πυθμένα ενός δοχείου δεν εξαρτάται από το σχήμα του δοχείου.
2. Είναι ίση με το βάρος στήλης υγρού, που έχει τομή τόν πυθμένα του δοχείου και ύψος την απόστασή του από την ελεύθερη επιφάνεια του υγρού.
3. 'Η δύναμη, με την οποία ένα υγρό πιέζει ένα τμήμα του τοιχώματος, είναι τόσο μεγαλύτερη, όσο το τμήμα αυτό απέχει περισσότερο από την ελεύθερη επιφάνεια του υγρού. 'Η δύναμη αυτή δεν εξαρτάται από το σχήμα του δοχείου.

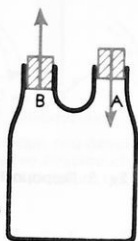
26° ΜΑΘΗΜΑ: 'Αρχή του Pascal.

ΜΕΤΑΔΟΣΗ ΤΩΝ ΠΙΕΣΕΩΝ ΑΠΟ ΤΑ ΥΓΡΑ



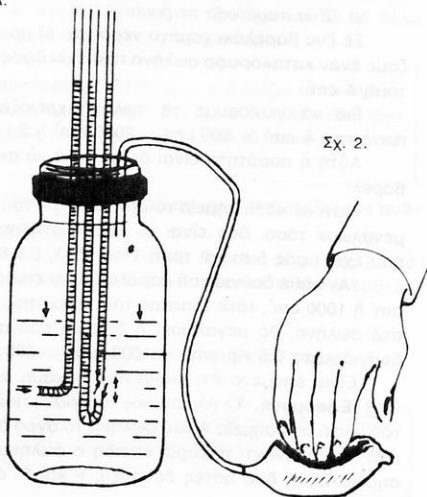
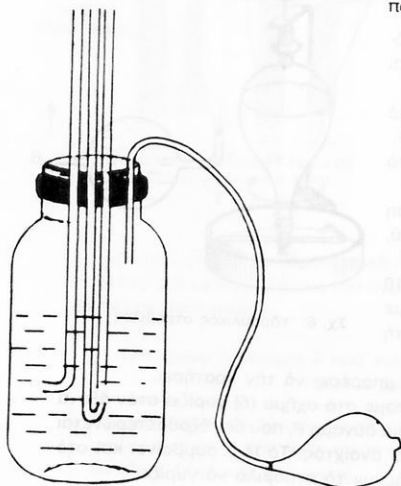
Σχ. 1.

$$P_A = P_B$$



1 Πείραμα. Γεμίζουμε με νερό ένα δοχείο που έχει δυό στόμια και τα κλείνουμε με τα πώματα A και B (σχ. 1).

- "Αν χτυπήσουμε απότομα με το χέρι μας το πώμα A, το B τινάζεται με όρμη στον αέρα. Το υγρό λοιπόν μεταδίδει στην κάτω επιφάνεια του πώματος B μιá δύναμη, εξαιτίας της δυνάμεως που éνέργησε στο πώμα A.



Σχ. 2.

● 'Αποδεικνύεται ότι το νερό μεταδίδει στο Β άμετάβλητη την πίεση που άσκειται στο Α.
'Η ιδιότητα αυτών των υγρών διατυπώνεται με την 'Αρχή του Pascal:

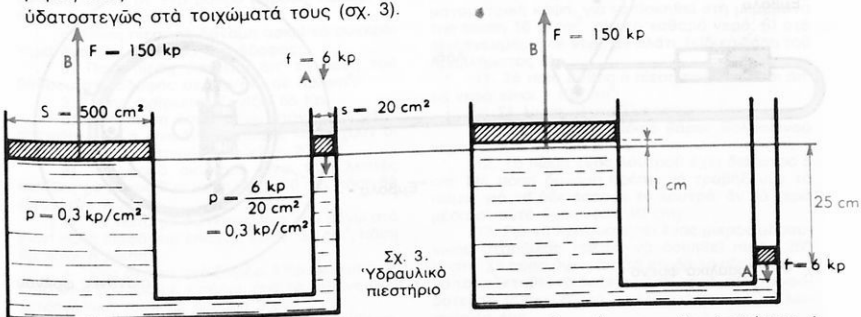
Τά υγρά, επειδή είναι άσυμπιεστα, μεταδίδουν τις πιέσεις που δέχονται άμετάβλητες προς όλες τις διευθύνσεις.

2 Πείραμα. "Αν πιέσουμε την ελαστική σφαίρα που βλέπομε στο σχήμα (2), το νερό άνεβαίνει στους γυάλινους σωλήνες και φτάνει σε όλους στο ίδιο ύψος.

Αυτό συμβαίνει, επειδή μεγαλώνει ή πίεση στην επιφάνεια του υγρού μέσα στο δοχείο και ή πίεση αυτή μεταδίδεται, όπως βλέπομε, άμετάβλητη προς όλες τις διευθύνσεις. Δηλαδή, ενώ στον ένα σωλήνα ή πίεση ενεργεί από κάτω προς τα πάνω, στον δεύτερο από πάνω προς τα κάτω και στον τρίτο από τα πλάγια, το νερό φτάνει σ' όλους τούς σωλήνες στο ίδιο ύψος.

3 'Εφαρμογή: Τό υδραυλικό πιεστήριο.

"Έχομε δυό κυλινδρικά δοχεία γεμάτα με νερό που συγκοινωνούν από τό κατώτερο μέρος τους. Μέσα στα δυό αυτά δοχεία γλιστρούν ελεύθερα δυό έμβολα που εφαρμόζουν ύδατοστεγώς στα τοιχώματά τους (σχ. 3).



Σύμφωνα με την 'Αρχή του Pascal κάθε αύξηση τής πίεσεως στην επιφάνεια Α μεταδίδεται άμετάβλητη σ' όλο τό υγρό και έπομένως σ' όλα τά σημεία τής κάτω επιφάνειας του έμβολου Β.

"Έστω ότι ή επιφάνεια του μικρού έμβολου είναι s και του μεγάλου S. "Αν άσκήσουμε μία δύναμη f κάθετη στην επιφάνεια του μικρού έμβολου, ή δύναμη αυτή θα φέρεi μιάν αύξηση τής πίεσεως P σε όλα τά σημεία του υγρού τέτοια, ώστε νά έχουμε:

$$f = P \times s$$

'Η πίεση αυτή P μεταδίδεται άμετάβλητη στην κατώτερη επιφάνεια του μεγάλου έμβολου, τό όποίο τότε θα 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 εφαρμόσουμε στο μικρό έμβολο μιά κάθετη δύναμη 6 Κρ, τότε στο έμβολο αυτό θα άσκηθεί μιά πίεση:

$$6 \text{ Κρ} / 20 \text{ cm}^2 = 0,3 \text{ Κρ} / \text{cm}^2$$

Σύμφωνα με τά προηγούμενα, ή πίεση, που θα μεταδώσει τό υγρό στην κάτω επιφάνεια του μεγάλου έμβολου, θα είναι ίδια, δηλ. 0,3 Κρ/cm² και ή δύναμη που τό πιέζει:

$$F = 0,3 \text{ Κρ} / \text{cm}^2 \times 500 \text{ cm}^2 = 150 \text{ Κρ}.$$

'Αρκεί λοιπόν νά άσκηθεί πάνω στο μικρό έμβολο μιά δύναμη 6 Κρ, για νά έχουμε πάνω στο μεγάλο έμβολο μιά δύναμη:

$$6 \text{ Κρ} \times 500 / 20 \text{ ή } 6 \text{ Κρ} \times 25 = 150 \text{ Κρ}.$$

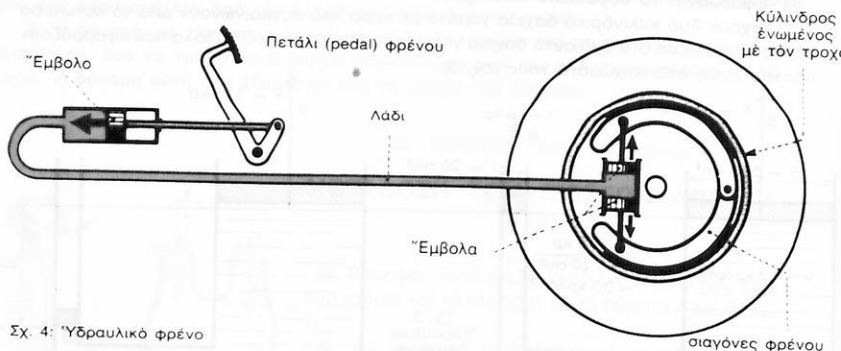
"Αν όμως με την ενέργεια της δυνάμεως των 6 Κρ το μικρό έμβολο κατεβαίνει π.χ. 25 cm, το μεγάλο ανεβαίνει 1 cm.

Για μία μετατόπιση Δ του μικρού έμβολου αντίστοιχεί μία μετατόπιση του μεγάλου έμβολου.

$$\delta = \frac{\Delta}{25}$$

4 Χρήση του υδραυλικού πιεστηρίου.

Κυρίως το υδραυλικό πιεστήριο το χρησιμοποιούμε στη βιομηχανία για να πραγματοποιούμε πολύ μεγάλες πιεστικές δυνάμεις. "Όπως π.χ. για να περιορίζουμε τον όγκο διαφόρων υλικών (άχυρου, βαμβακιού κτλ.), για να δίνουμε το σχήμα σε μέταλλα αντικείμενα, όπως τα ελάσματα της καρότσας των αυτοκινήτων, για να βγάζουμε το λάδι από έλιές, ήλιοσπορο, βαμβακόσπορο κτλ.



Σχ. 4: Ύδραυλικό φρένο

Τα υδραυλικά φρένα των αυτοκινήτων (σχ. 4) είναι επίσης μία εφαρμογή της Αρχής του Pascal. Για ύγρο χρησιμοποιούμε ένα πολύ λεπτόρευστο λάδι. Η πίεση που ασκούμε με το πόδι μας πάνω στο πετάλι μεταδίδεται αμετάβλητη σ' όλα τα σημεία του υγρού και ιδιαίτερα στα έμβολα που ενεργούν επάνω στις σιαγόνες των φρένων.

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

1. Αρχή του Pascal: Τα ύγρά, επειδή είναι άσυμπιεστα, μεταδίδουν τις πιέσεις που δέχονται αμετάβλητες προς όλες τις διευθύνσεις:
2. Το υδραυλικό πιεστήριο είναι μία εφαρμογή της αρχής του Pascal. Αποτελείται από δυο κυλίνδρους, που συγκοινωνούν μεταξύ τους από τη βάση τους και είναι γεμάτοι με ένα ύγρο. Στόν καθένα από αυτούς τους κυλίνδρους μπορεί να κινείται ένα έμβολο, που εφαρμόζει ύδατοστεγώς στα τοιχώματά τους. "Αν οι επιφάνειες των εμβόλων είναι S και s και μία δύναμη f ενεργεί κάθετα πάνω στο μικρό έμβολο, τότε το μεγάλο έμβολο θα δέχεται μία δύναμη

$$F = f \frac{S}{s}$$

3. Με το υδραυλικό πιεστήριο μπορούμε να πετύχουμε πιεστικές δυνάμεις αξιόλογες, γι' αυτό χρησιμοποιείται στη βιομηχανία, για να περιορίσουμε τον όγκο διαφόρων υλικών (άχυρου, βαμβακιού κτλ.), για να δίνουμε το σχήμα σε μέταλλα αντικείμενα, όπως τα ελάσματα της καρότσας των αυτοκινήτων, για να βγάζουμε το λάδι από έλιές, ήλιοσπορο, βαμβακόσπορο κλπ.

Σειρά 6: Οι πιέσεις.

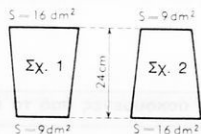
I. Η έννοια της πίεσης.

1. Ένα τούβλο με διαστάσεις: 22 cm, 11 cm, 5.5 cm και ειδικό βάρος 2 p/cm^3 στηρίζεται στο έδαφος. Να υπολογιστεί:
 - α) Η πιεστική δύναμη που άσκει το τούβλο στο έδαφος.
 - β) Η πίεση σε p/cm^2 που ασκείται στο έδαφος, όταν το τούβλο στηρίζεται διαδοχικά σε κάθε μία έδρα του.
2. Ένα άγαλμα, που ζυγίζει 2.4 Mr, είναι τοποθετημένο σε ένα βάθρο βάρους 1.8 Mr, το οποίο έχει επιφάνεια βάσεως 1.40 m^2 .
 - α) Πόση πιεστική δύναμη άσκει το συγκρότημα άγαλμα + βάθρο στο έδαφος;
 - β) Ποιά πίεση ασκείται απ' τη βάση του βάθρου στο έδαφος σε Mr/m^2 ; σε Kp/cm^2 ;
3. Ένας άνθρωπος ζυγίζει 65 Kp.
 - α) Ποιά πίεση άσκει πάνω στον πάγο, όταν πατινάρει, αν η επιφάνεια έπαφής που έχουν οι δυο λάμες των πατινιών του είναι 20 cm^2 ;
 - β) Άν φορά σκί, που είναι δυο λεπτές σανίδες με μήκος 2 m και πλάτος 10 cm, πόση θά είναι τότε η πίεση;
 - γ) Άν πατά με τα παπούτσια του πάνω στο χιόνι και η επιφάνεια έπαφής είναι 250 cm^2 , πόση θά είναι η πίεση;
4. Ένα σκαμνί που ζυγίζει 4 Kp άκουμπά σε οριζόντιο έδαφος με 4 πόδια, που το καθένα έχει τετραγωνική τομή με πλευρά 3 cm. Πόση πίεση δέχεται η επιφάνεια στηριξέως, όταν ένα άτομο 60 Kp ανέβει πάνω στο σκαμνί;
 5. Δεχόμαστε ότι η μύτη ενός καρφίου είναι ένας μικρός κύκλος με διάμετρο 0.08 mm. Ποιά πίεση ασκείται στην επιφάνεια έπαφής, όταν το κεφάλι του καρφίου δεχτεί ένα χτύπημα σφυριού που προκαλεί μία πιεστική δύναμη 5 Kp;
6. Ένας στύλος ζυγίζει 2.5 Mr και άκουμπά σε έδαφος που δεν μπορεί να δεχτεί πίεση παραπάνω από 0.4 Kp/cm^2 . Πόση είναι η μικρότερη επιφάνεια που μπορεί να έχει η βάση της στηριξέως του;
7. Ο πύργος του "Αϊφελ ζυγίζει 7000 Mr και στηρίζεται πάνω σε 4 ίδια υποστηρίγματα.
 - α) Ποιά είναι η θεωρητική πιεστική δύναμη που δέχεται κάθε υποστήριγμά του, αν δεχτούμε ότι αυτή η δύναμη διαιρείται ομοιόμορφα;
 - β) Για να εξουδετερώσουμε τη δράση του ανέμου, που δημιουργεί άνισομερή κατανομή των δυνάμεων πάνω στα υποστηρίγματα, παίρνουμε την πιεστική δύναμη ίση με 2000 Mr. Πόση επιφάνεια έχουμε δώσει στο υπόβαθρο της κατασκευής, όπου άκουμπά κάθε υποστήριγμα. Ώστε η πίεση να μην περνά το 0.4 Kp/cm^2 ;
 8. Τα 2 μπροστινά λάστιχα ενός αυτοκινήτου είναι φουσκωμένα με πίεση 1.3 Kp/cm^2 , ενώ τα δυο άλλα με πίεση 1.5 Kp/cm^2 . Κάθε λάστιχο άκουμπά το έδαφος με μία τετραγωνική επιφάνεια έπαφής με πλευρά 0,15 cm.
 - α) Να υπολογιστεί η πιεστική δύναμη που ασκείται στο μπροστινό μέρος του αυτοκινήτου και εκείνη που ασκείται στο πίσω μέρος.
 - β) Να βρεθεί το βάρος του αυτοκινήτου.

II. Πιέσεις ασκούμενες από τα υγρά.

9. Το κέντρο μιάς μονομετρικής κάψας βρίσκεται 25 cm κάτω απ' την ελεύθερη επιφάνεια ενός υγρού. Ποιά πίεση δείχνει το όργανο, αν το υγρό είναι:
 - α) Καθαρό νερό; (ειδικό βάρος: 1 p/cm^3).
 - β) Οινόπνευμα; (ειδικό βάρος: 0.8 p/cm^3).
 - γ) Νερό με άλατι; (ειδικό βάρος: 1.03 p/cm^3).
10. Σε ποιά βάθος πρέπει να βυθίσουμε τη μονομετρική κάψα, για να άσκηθεί στη μεμβράνη της πίεση 16 p/cm^2 : α) στο καθαρό νερό; β) στο οινόπνευμα; γ) σε νερό με άλατι; (ειδικά βάρη του προβλήματος 9).
11. Σε ποιά βάθος η πίεση που ασκείται απ' το νερό είναι 1 Kp/cm^2 ;
 - α) Σε λίμνη γλυκού νερού,
 - β) στη θάλασσα (ειδικό βάρος θαλασσινού νερού: 1.03 Kp/dm^3).
12. Το πώμα ενός λουτρού έχει διάμετρο 5 cm. Με πόση δύναμη πρέπει να τραβήξουμε το πώμα, για να αδειάσουμε το λουτρό, αν το νερό μέσα σ' αυτό έχει ύψος 40 cm;
13. Για να λειτουργήσει ένας μικρός υδραυλικός στρόβιλος πρέπει να άσκηθεί πίεση 250 p/cm^2 . Σε πόσο ύψος απ' το στρόβιλο αυτό πρέπει να τοποθετηθεί το δοχείο με το νερό, που τροφοδοτεί τη συσκευή, για να εξασφαλίσουμε τη λειτουργία της;
14. Ό άνθρωπος μπορεί χωρίς κίνδυνο να δεχτεί μέγιστη πίεση 3 Kp/cm^2 . Ός ποιά βάθος λοιπόν μπορεί να κατέβει ένας δύτης στη θάλασσα, όπου το νερό έχει ειδικό βάρος 1.034 p/cm^3 ;
15. Το βαθύσκοφος «Τεργέστη» κατέρριψε πρώτο το ρεκόρ καταδύσεως, φτάνοντας στο βάθος των 5486 m. Αυτό έγινε στην περιοχή Tranchées de marianne (Ειρηνικός), όπου το βαθύτερο σημείο φτάνει τα 11500 m. Να υπολογιστεί:
 - α) Η πίεση σε Kp/cm^2 που άσκήθηκε από το θαλασσινό νερό στα τοιχώματα του βαθύσκοφους στο βάθος εκείνο.
 - β) Η πίεση που δέχτηκε αυτό το τοίχωμα, όταν (22 Ιανουαρίου 1960) το βαθύσκοφος κατέβηκε στο πιο βαθύ σημείο της υποβρυχίας χαράδρας. Δεχόμαστε ότι το ειδικό βάρος του θαλασσινού νερού είναι σταθερό.) (1.03 Kp/dm^3).
 16. Μία φιάλη με έπιπεδο πυθμένα διαμέτρου 8 cm περιέχει υδράργυρο ως το ύψος των 5 cm. Προσθέτουμε νερό, ώστόσο η στάθμη του να απέχει 20 cm απ' τη στάθμη του υδραργύρου. Να υπολογιστεί:
 - α) Η δύναμη που ασκείται στον πυθμένα της φιάλης.
 - β) Η πίεση σε p/cm^2 .
 17. Το κέντρο ενός πλευρικού παραθύρου βαθυσκόφους, 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 θαλασσινίου νερού = 1.03)



18. Το δοχείο του σχήματος 1 που έχει χωρητικότητα 29,6 ℓ είναι γεμάτο με υγρό σχετικής πυκνότητας 1,25. Πόση πιεστική δύναμη ασκείται άπ' 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 μιá δύναμη 50 Κρ, για να σηκώσουμε με το μεγάλο έμβολο φορτίο 2000 Κρ.

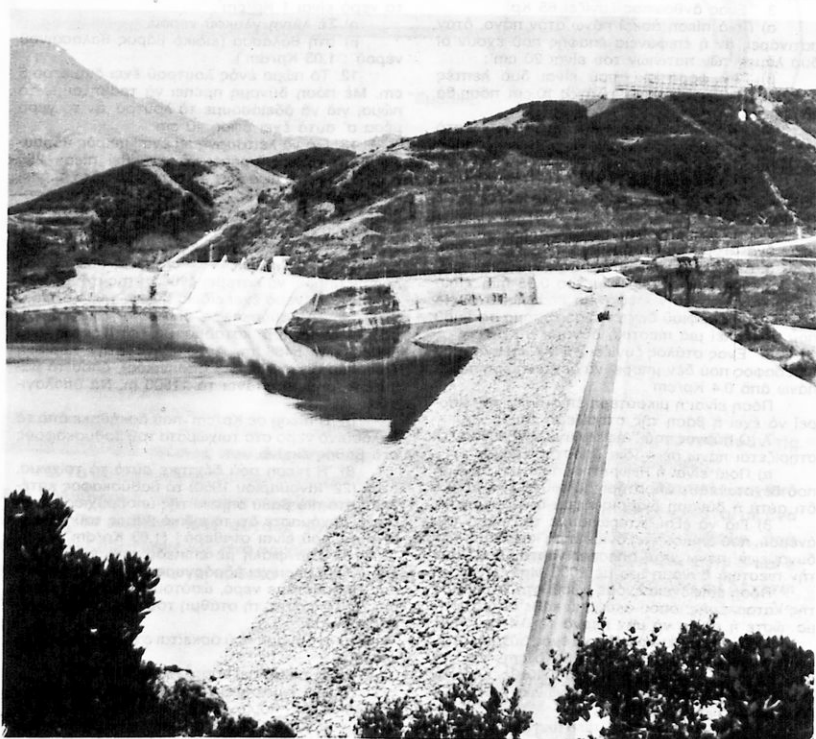
*Αν το μικρό έμβολο έχει τομή 5 cm², ποιά πρέπει να είναι ή τομή του μεγάλου εμβόλου;

21. Οι διάμετροι των δύο εμβόλων ενός υδραυλικού πιεστηρίου είναι 4 cm και 80 cm. Ώθούμε το μικρό έμβολο με ένα μοχλό δευτέρου είδους, του οποίου ο μικρός βραχίονας, που ή άκρη του ενεργεί πάνω στο μικρό έμβολο, είναι 12 cm και ο μεγάλος 60 cm.

*Εφαρμόζουμε στο μεγάλο βραχίονα δύναμη 12 Κρ και ζητούμε:

α) Τή δύναμη που εφαρμόζεται στο μικρό έμβολο και την πίεση ή οποία ασκείται τότε στο υγρό.

β) Τή δύναμη ή οποία ασκείται στο μεγάλο έμβολο και πόσο μετατοπίζεται αυτό, όταν ή λαβή του μοχλού κατέβει κατακόρυφα 20 cm.



Φράγμα Κρεμαστών 'Αχελώου

Το πάχος του φράγματος αύξάνει όσο προχωρούμε από την κορυφή προς τη βάση του.

ΠΕΙΡΑΜΑΤΙΚΗ ΣΠΟΥΔΗ ΤΗΣ ΑΡΧΗΣ ΤΟΥ ΑΡΧΙΜΗΔΗ

1 Παρατηρήσεις: "Όταν βυθίσουμε μέσα στο νερό ένα φελλό και τόν αφήσουμε ελεύθερο, ανεβαίνει στην επιφάνεια.

Μιά μεγάλη πέτρα, που σηκώνομε εύκολα μέσα στο νερό, γίνεται πολύ βαρύτερη έξω από το νερό.

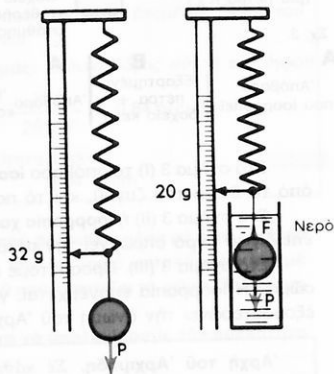
"Ένα άδειο κλειστό δοχείο πρέπει να το σπρώξουμε, για να βυθιστεί στο νερό.

2 Πειράματα: Κρεμούμε μια πέτρα από ένα δυναμομέτρο και βρίσκουμε το βάρος της (σχ. 1).

● Βυθίζομε ύστερα το σώμα μέσα στο νερό και σημειώνομε τη νέα ένδειξη του δυναμομέτρου. Και στις δυο περιπτώσεις βλέπομε ότι το νήμα έχει διεύθυνση κατακόρυφη.

● Η διαφορά των δυο ένδειξεων του δυναμομέτρου μ'ας 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 στην πέτρα μια δύναμη κατακόρυφη από κάτω προς τα επάνω ίση με

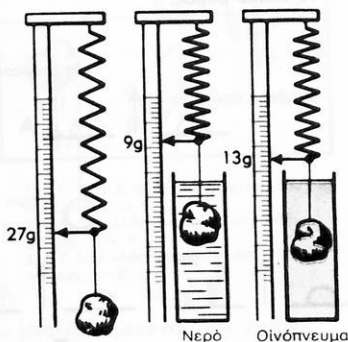
$$F = 32 \text{ p} - 20 \text{ p} = 12 \text{ p}.$$

Συμπέρασμα. Σε κάθε σώμα, που βυθίζεται μέσα στο νερό, ενεργεί μια δύναμη με διεύθυνση κατακόρυφη και με φορά από κάτω προς τα πάνω.

● "Αν αντικαταστήσουμε την πέτρα με μιά άλλη μεγαλύτερη και επαναλάβομε το πείραμα, θα δούμε ότι η διεύθυνση του νήματος μένει πάλι κατακόρυφη, ή άνωση όμως είναι μεγαλύτερη.

Συμπέρασμα. Η άνωση ενός σώματος, που είναι βυθισμένο στο νερό, εξαρτάται από τον όγκο του νερού που εκτοπίζει.

"Όταν βυθίσουμε την ίδια πέτρα σε ένα άλλο υγρό π.χ. οινόπνευμα ($\epsilon = 0,8 \text{ p/cm}^3$), βρίσκομε ότι η άνωση είναι μικρότερη.



Σχ. 2: Η πέτρα έχει μεγαλύτερο όγκο από τη σφαίρα του πειράματος 1 και η άνωση του νερού πάνω σ' αυτή είναι ισχυρότερη.

Μέσα στο νερό η άνωση είναι $F = 27 \text{ p} - 9 \text{ p} = 18 \text{ p}$

Μέσα στο οινόπνευμα είναι $F = 27 \text{ p} - 13 \text{ p} = 14 \text{ p}.$

Συμπέρασμα. Η άνωση ενός σώματος, που είναι βυθισμένο σε ένα υγρό, εξαρτάται από το ειδικό βάρος του υγρού.



Στο σχήμα 3 (I) το απόβαρο **ισορροπεί** το βάρος της πέτρας, που έχομε κρεμάσει κάτω από το δίσκο του ζυγού, και το ποτήρι, που βρίσκεται πάνω σ' αυτόν.

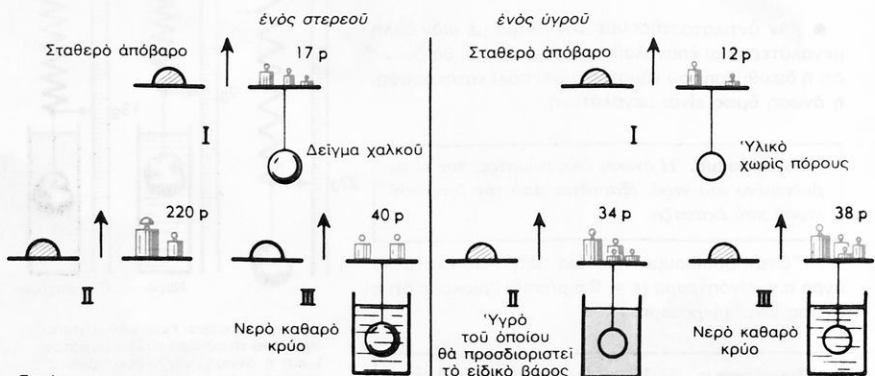
Στο σχήμα 3 (II) η **ισορροπία χαλάει**, το νήμα όμως της εξαρτήσεως μένει κατακόρυφο, επειδή το υγρό σπρώχνει την πέτρα με δύναμη κατακόρυφη από κάτω προς τα πάνω.

Στο σχήμα 3 (III). Προσθέτομε στο άδειο ποτήρι του δίσκου το νερό που έκτόπισε το σώμα. 'Η ισορροπία επανέρχεται, γιατί το βάρος του υγρού που χύθηκε από το ποτήρι εξουδετερώνει την άνωση του 'Αρχιμήδη.

'Αρχή του 'Αρχιμήδη. Σέ κάθε σώμα, πού βρίσκεται μέσα σέ ένα υγρό το οποίο ισορροπεί, ενεργεί μιά δύναμη από το υγρό κατακόρυφη και με φορά προς τα επάνω τόση, όσο είναι το βάρος του υγρού που έκτοπίζει το σώμα. 'Η δύναμη αυτή λέγεται άνωση.

'Αποδεικνύεται ότι το σημείο εφαρμογής της άνωσεως, **το κέντρο της άνωσεως**, είναι το κέντρο βάρους του υγρού που έκτοπίζεται από το σώμα.

3 'Η άνωση του 'Αρχιμήδη μās δίνει τη δυνατότητα νά υπολογίσουμε την πυκνότητα και το ειδικό βάρος.



- I: Το απόβαρο ισορροπεί το δείγμα + 17 p
 II: Το απόβαρο ισορροπεί 220 p
 III: Το απόβαρο ισορροπεί το βυθισμένο δείγμα + 40 p

- I: Το απόβαρο ισορροπεί τη σφαίρα + 12 p
 II: Το απόβαρο ισορροπεί τη σφαίρα + 34 p
 III: Το απόβαρο ισορροπεί τη βυθισμένη σφαίρα + 38 p

Συμπέρασμα. Βάρος του δείγματος:

$$220 \rho - 17 \rho = 203 \rho$$

Βάρος νερού που έκτόπισε το δείγμα:

$$40 \rho - 17 \rho = 23 \rho$$

και επομένως ο όγκος του νερού που έκτόπισε το δείγμα του χαλκού = 23 cm^3

Υπολογισμός: ειδικό βάρος του μείγματος του χαλκού:

$$\frac{203 \rho}{23 \text{ cm}^3} = 8,8 \rho / \text{cm}^3$$

Πυκνότητα χαλκού:

$$8,8 \text{ g/cm}^3$$

Συμπέρασμα. Άνωση ασκούμενη από το υγρό δηλ. βάρος εκτοπιζόμενου υγρού:

$$34 \rho - 12 \rho = 22 \rho$$

Άνωση ασκούμενη από το νερό ή βάρος εκτοπιζόμενου νερού:

$$38 \rho - 12 \rho = 26 \rho$$

Όγκος του νερού και επομένως όγκος του υγρού 26 cm^3

Υπολογισμός: Ειδικό βάρος αυτού του υγρού

$$\frac{22 \rho}{26 \text{ cm}^3} = 0,84 \rho / \text{cm}^3$$

Πυκνότητα υγρού:

$$0,84 \text{ g/cm}^3$$

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

1. Άρχη του Άρχιμήδη: Σε κάθε σώμα που βρίσκεται μέσα σε ένα υγρό, το οποίο ισορροπεί, ενεργεί μία δύναμη από το υγρό κατακόρυφη και με φορά προς τα επάνω τόσο, όσο είναι το βάρος του υγρού που εκτοπίζει το σώμα. Η δύναμη αυτή λέγεται άνωση.

2. Η άνωση του Άρχιμήδη μας δίνει τη δυνατότητα να υπολογίσουμε την πυκνότητα στερεών και υγρών σωμάτων.

28 ΜΑΘΗΜΑ: Μία εφαρμογή της αρχής του Άρχιμήδη.

ΤΑ ΕΠΙΠΛΕΟΝΤΑ ΣΩΜΑΤΑ

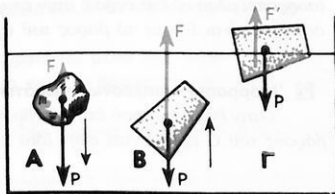
Παρατήρηση. "Αν αφήσουμε μία πέτρα σε ένα δοχείο γεμάτο νερό, θα δούμε ότι θα πέσει στον πυθμένα του δοχείου.

Γνωρίζουμε ότι πάνω στην πέτρα, όταν είναι μέσα στο νερό, ενεργούν δυο δυνάμεις αντίθετες και με διεύθυνση κατακόρυφη, το βάρος της P , που έχει φορά προς τα κάτω, και η άνωση F προς τα επάνω. 'Επειδή το βάρος είναι μεγαλύτερο από την άνωση, η πέτρα πέφτει στον πυθμένα του δοχείου $P > F$ (σχ. 1 Α).

Α). "Αν ώθήσουμε ένα φελλό μέσα στο νερό και τον αφήσουμε ελεύθερο, ο φελλός ανεβαίνει, γιατί η άνωση είναι μεγαλύτερη από το βάρος του ($F > P$), βγαίνει στην επιφάνεια και ύστερα από μερικές ταλαντώσεις μένει ακίνητος, επιπλέει (σχ. 1 Β, Γ).

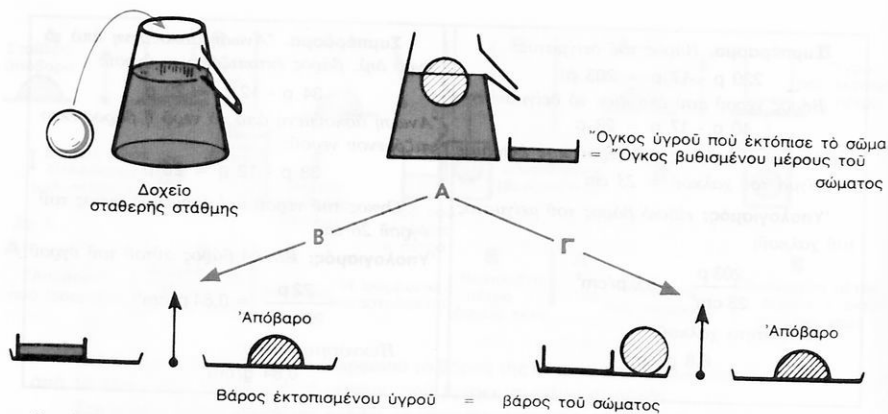
Αυτό συμβαίνει, γιατί ένα μέρος μόνο του σώματος είναι βυθισμένο και η νέα άνωση F' είναι μικρότερη της F , όταν ολόκληρο το σώμα ήταν βυθισμένο μέσα στο νερό ($F' < F$).

'Ενώ λοιπόν η άνωση γίνεται μικρότερη, όταν το σώμα αρχίζει να βγαίνει από 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 ανεβαίνει 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: Έπαληθευση της αρχής των επιπλεόντων σωμάτων.

Πείραμα. Βάζουμε μέσα στο δοχείο με τον πλευρικό σωλήνα μία σφαίρα που να επιπλέει στο νερό (σχ. 2). Το νερό που εκτοπίζει η σφαίρα χύνεται από τον πλευρικό σωλήνα σε ένα μικρό δοχείο. Το δοχείο αυτό τοποθετούμε στον ένα δίσκο του ζυγού και το ισορροπούμε με απόβαρο στον άλλο δίσκο. Αν αδειάσουμε το νερό του μικρού δοχείου και στη θέση του τοποθετήσουμε τη σφαίρα, βλέπουμε ότι ο ζυγός ισορροπεί και πάλι.

Το βάρος του νερού που εκτοπίζει η σφαίρα, όταν επιπλέει, είναι ίσο με το βάρος της. Στο ίδιο αποτέλεσμα καταλήγουμε και αν χρησιμοποιήσουμε ένα οποιοδήποτε υγρό.

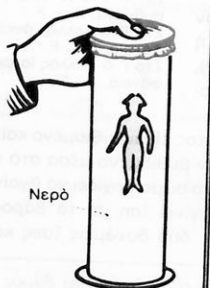
Αρχή της Ισορροπίας των σωμάτων, που αιωρούνται μέσα στα υγρά. Όταν ένα σώμα ισορροπεί μέσα σε ένα υγρό ή στην επιφάνειά του και το υγρό βρίσκεται σε ηρεμία, το βάρος του σώματος είναι ίσο με το βάρος του υγρού που εκτοπίζει το σώμα.

2. Ισορροπία επιπλεόντων σωμάτων

Όταν ένα σώμα που επιπλέει βρίσκεται σε ισορροπία, το κέντρο άνωσης K και το κέντρο βάρους τον G βρίσκονται στην ίδια κατακόρυφο (σχ. 5).

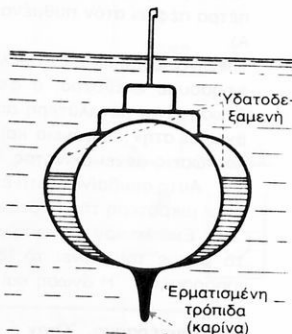
Σχ. 3: "Ένα παιγνίδι (ό κολυμβητής). Αν πιέσουμε τη μεμβράνα, το νερό μπαίνει στον κολυμβητή, ο οποίος βαρύνει και πέφτει. $P > F$ "

"Αν διακόψουμε την πίεση, το νερό διώχνεται από τον κολυμβητή, ο οποίος ελαφραίνει και ανεβαίνει. $P < F$ "



Σχ. 4: Έγκάρσια τομή ενός υποβρυχίου.

Από την ποσότητα του νερού, που εισάγεται στην ύδατοδεξαμενή, μεταβάλλεται και το βάρος του υποβρυχίου, ώστε να μπορεί να πλέει και στην επιφάνεια και κάτω από αυτή.



(1). Κέντρο άνωσης είναι το κέντρο βάρους του εκτοπιζόμενου υγρού.

● Στο σχήμα 5 Α το κέντρο βάρους του σωλήνα βρίσκεται κάτω από το κέντρο άνωσης. Το σώμα έχει εύσταθη ισορροπία.

● Στο σχήμα 5 Β, Γ το κέντρο βάρους βρίσκεται πάνω από το κέντρο άνωσης. Όταν όμως απομακρύνουμε το σώμα από τη θέση ισορροπίας του, το σχήμα του εκτοπιζόμενου υγρού μεταβάλλεται και το κέντρο άνωσης αλλάζει θέση.

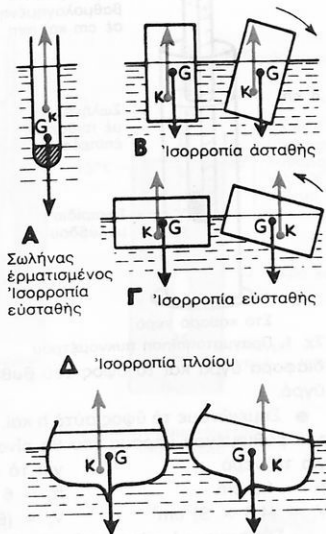
● Στο σχήμα 5 Β ή συνδυασμένη δράση των δυο δυνάμεων F και P μεγαλώνει την κλίση του σώματος και το σώμα πέφτει. Η ισορροπία είναι άσταθής.

● Αντίθετα στο σχήμα 5 Γ αντιστέκεται στην κλίση του σώματος και το ξαναφέρει στη θέση της ισορροπίας του. Η ισορροπία του σώματος είναι εύσταθής.

● Στο σχήμα 5 Δ βλέπουμε, γιατί το πλοίο ξανάρχεται στη θέση ισορροπίας, όταν γέρνει, αν και το κέντρο βάρους βρίσκεται πάνω από το κέντρο άνωσης.

Για να μένει σταθερό το κέντρο βάρους, τα βαριά έμπορεύματα στερεώνονται στο άμπάρι του πλοίου. Για τον ίδιο λόγο τα πετρελαιοφόρα μεταφέρουν το πετρέλαιο μέσα σε χωριστά διαμερίσματα.

Τί θα συνέβαινε σε αντίθετη περίπτωση;



Σχ. 5: Ισορροπία έπιπλέοντων σωμάτων.

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

1. Όταν ένα σώμα είναι βυθισμένο ολόκληρο μέσα σε ένα υγρό, ενεργούν επάνω του δυο κατακόρυφες και αντίθετες δυνάμεις, το βάρος P και η άνωση F .

• Αν $F < P$, το σώμα πέφτει στον πυθμένα.

• Αν $F > P$, το σώμα ανεβαίνει, βγαίνει στην επιφάνεια και, όταν η άνωση γίνει ίση με το βάρος του (P), ισορροπεί.

2. Αρχή της ισορροπίας των σωμάτων, που αιωρούνται μέσα στα υγρά. Όταν ένα σώμα ισορροπεί μέσα σε ένα υγρό ή στην επιφάνειά του, το βάρος του είναι ίσο με το βάρος του υγρού που εκτοπίζει.

3. Όταν ένα σώμα έπιπλέει ισορροπεί, αν το κέντρο βάρους και το κέντρο άνωσης βρίσκονται στην ίδια κατακόρυφο.

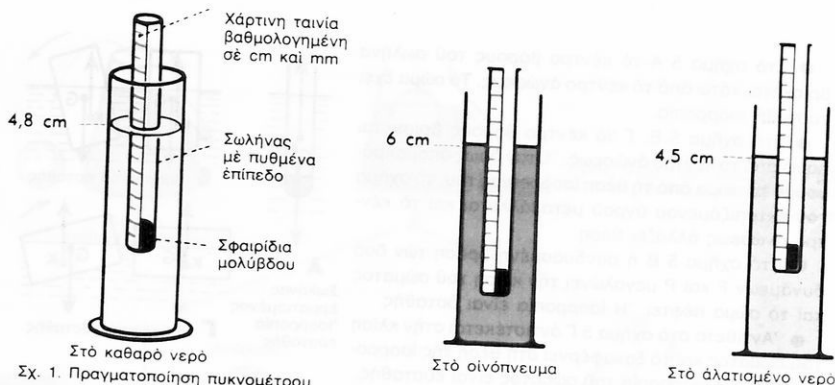
Δέν είναι άπαραίτητο το κέντρο βάρους ενός πλοίου να είναι κάτω από το κέντρο άνωσης: όσο όμως πιο χαμηλά βρίσκεται, τόσο πιο σταθερή είναι η ισορροπία του.

29° ΜΑΘΗΜΑ: Έφαρμογή της αρχής του Αρχιμήδη στη μέτρηση της σχετικής πυκνότητας των υγρών.

ΠΥΚΝΟΜΕΤΡΑ

1 Πείραμα. Τοποθετούμε στο έσωτερικό ενός γυάλινου σωλήνα με επίπεδο πυθμένα μια χάρτινη ταινία βαθμολογμένη σε χιλιοστά και στο σωλήνα ρίχνουμε μερικά σκάγια (σχ. 1).

• Αν βάλουμε διαδοχικά το σωλήνα σε τρία κυλινδρικά δοχεία, τα όποια περιέχουν νερό, οινόπνευμα και άρημη, θα παρατηρήσουμε ότι θα έπιπλέει κατακόρυφα μέσα στα



Σχ. 1. Πραγματοποίηση πυκνόμετρου

Διάφορα υγρά και τὸ ὕψος τοῦ βυθισμένου μέρους του θὰ εἶναι διαφορετικὸ στὸ κάθε ὑγρὸ.

● Σημειώνομε τὸ ὕψος αὐτὸ ἡ καί, ἂν S σὲ cm^2 εἶναι ἡ τομὴ τοῦ σωλήνα, τότε ὁ ὄγκος V τοῦ βυθισμένου μέρους του θὰ εἶναι:

γὰ τὸ νερὸ

$$h_1 = 4,8 \text{ cm}$$

$$V_1 = (4,8 \times S) \text{ cm}^3$$

γὰ τὸ οἶνοπνευμα

$$h_2 = 6 \text{ cm}$$

$$V_2 = (6 \times S) \text{ cm}^3$$

γὰ τὴν ἄρμη

$$h_3 = 4,5 \text{ cm}$$

$$V_3 = (4,5 \times S) \text{ cm}^3$$

Σύμφωνα μὲ τὴν ἀρχὴ τῆς ἰσορροπίας τῶν σωμάτων στὰ υγρά, τὸ βάρος τοῦ ἔκτοπιζόμενου ὑγροῦ εἶναι ἴσο μὲ τὸ σταθερὸ βάρος τοῦ σωλήνα.

Ὁ σωλήνας λοιπὸν θὰ ἔκτοπιζοῦ τὸ ἴδιο βάρος ὑγροῦ, ὅποιοδῆποτε καὶ ἂν εἶναι τὸ ὑγρὸ αὐτό, καὶ θὰ διαφέρει μόνο ὁ ὄγκος τοῦ ἔκτοπιζόμενου ὑγροῦ, δηλαδὴ τὸ ὕψος τοῦ βυθισμένου μέρους τοῦ σωλήνα.

Τὸ βάρος $(4,8 \times S) \text{ cm}^3$ νεροῦ, ἢ $(4,8 \times S) \rho$ εἶναι ἴσο

πρὸς τὸ βάρος $(6 \times S) \text{ cm}^3$ οἶνοπνεύματος ἢ πρὸς τὸ βάρος $(4,5 \times S) \text{ cm}^3$ ἄρμης

$$\text{ἢ ὄλ. } \rho_0 \times (6 \times S) \rho$$

$$\text{ἢ ὄλ. } \rho'_0 \times (4,5 \times S) \rho$$

$$\rho_0 = \frac{4,8 \times S}{6 \times S} = \frac{4,8}{6} = 0,8$$

$$\rho'_0 = \frac{4,8 \times S}{4,5 \times S} = \frac{4,8}{4,5} = 1,07$$

2 Πυκνόμετρα.

Μποροῦμε νὰ βαθμολογήσουμε τὸ σωλήνα καὶ κατευθεῖαν σὲ **σχετικὴ πυκνότητα**. Τὸν βάζομε σὲ καθαρὸ νερὸ καὶ ἐκεῖ, ὅπου ἡ ἐπιφάνεια τοῦ νεροῦ φτάνει τὸ στέλεχος του, σημειώνομε τὴν ὑποδιαίρεση 1. Τὰ υγρά τὰ ὅποια ἔχουν πυκνότητα μικρότερη τοῦ 1 φτάνουν πάνω ἀπὸ τὴν ὑποδιαίρεση 1, ἐνῶ ἐκεῖνα ποὺ ἔχουν μεγαλύτερη τοῦ 1 φτάνουν κάτω ἀπ' αὐτή.

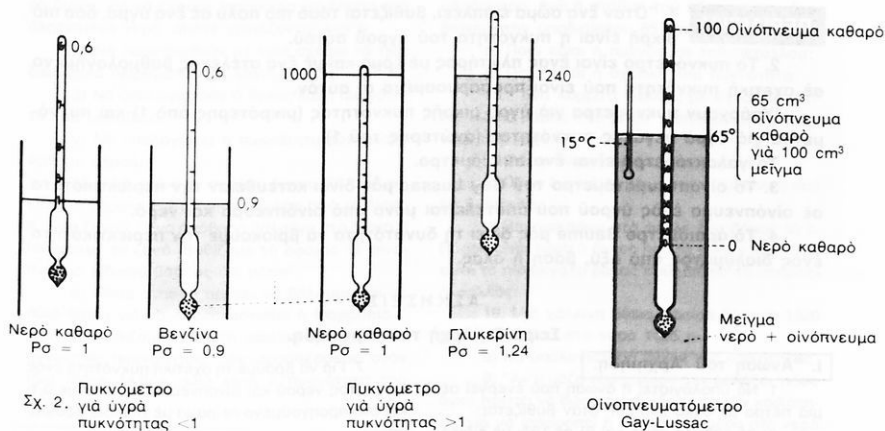
Γιὰ νὰ πετύχουμε μεγάλη προσέγγιση, πρέπει ὁ σωλήνας νὰ ἔχει πολὺ μικρὴ τομὴ. Γιατί;

Τὸ πυκνόμετρο εἶναι ἕνας πλωτήρας μὲ ἔρμα (σκάγια) καὶ ἕνα στέλεχος προσαρμοσμένο σ' αὐτὸν καὶ βαθμολογημένο σὲ σχετικὴ πυκνότητα.

Ἐπάρχουν δυὸ εἰδῶν πυκνόμετρα:

- πυκνόμετρα γιὰ υγρά μὲ μικρότερη πυκνότητα ἀπ' τὸ νερὸ, βαθμολογημένα ἀπὸ 0,6 ὠς 1 (ἡ ὑποδιαίρεση 1 εἶναι στὸ κατώτερο μέρος τοῦ στελέχους) καὶ
- πυκνόμετρα γιὰ υγρά μὲ μεγαλύτερη πυκνότητα ἀπ' τὸ νερὸ, βαθμολογημένα ἀπὸ 1-2 (ἡ ὑποδιαίρεση 1 εἶναι στὸ ἐπάνω μέρος τοῦ στελέχους).

Τὸ **γαλακτόμετρο**, ποὺ χρησιμεύει γιὰ νὰ ἐξακριβώσουμε κατὰ πόσο τὸ γάλα εἶναι νοθευμένο, εἶναι ἕνα πυκνόμετρο. Τὸ καθαρὸ γάλα ἔχει πυκνότητα περίπου 1,3. Τὸ γάλα ποὺ ἡ πυκνότητά του π.χ. εἶναι 1,025 ἔχει ἀραιωθεί μὲ νερὸ.



Σχ. 2. Πυκνόμετρο για υγρά πυκνότητας < 1

Πυκνόμετρο για υγρά πυκνότητας > 1

Οινόπνευματόμετρο Gay-Lussac

3 Οινόπνευματόμετρο - Άραιόμετρο.

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 μάς δώσει κατευθείαν την περιεκτικότητα ενός τέτοιου μείγματος σε οινόπνευμα.

Στη θερμοκρασία των 15°C το οινόπνευματόμετρο του Gay Lussac δείχνει 0° στο καθαρό νερό και 100° στο καθαρό οινόπνευμα. Όταν το οινόπνευματόμετρο βυθίζεται στην υποδιαίρεση 60° σε ένα μείγμα από οινόπνευμα και νερό, τότε το διάλυμα αυτό έχει περιεκτικότητα 60 cm^3 οινόπνευμα στα 100 cm^3 του μείγματος, στη θερμοκρασία των 15°C .

Αν η θερμοκρασία είναι διαφορετική, τότε θα διορθώσουμε την ένδειξη που βρήκαμε με τη βοήθεια των ειδικών πινάκων, οι οποίοι συνοδεύουν το οινόπνευματόμετρο.

Το οινόπνευματόμετρο του Gay Lussac το χρησιμοποιούμε αποκλειστικά για μείγματα από οινόπνευμα και νερό.

Η πυκνότητα ενός διαλύματος εξαρτάται αποκλειστικά από την περιεκτικότητα του διαλύματος.

Το άραιόμετρο Baumé είναι ένα πυκνόμετρο, που δείχνει κατευθείαν την περιεκτικότητα σε ένα διάλυμα από οξύ, βάση ή άλας.

Στο καθαρό νερό το άραιόμετρο αυτό βυθίζεται ως την υποδιαίρεση 0° (στο επάνω μέρος του στελέχους) και στο διάλυμα 15 g μαγειρικού αλατιού σε 85 g νερό (100 g διαλύματος) στην υποδιαίρεση 15° . Το ενδιάμεσο διάστημα $0^\circ - 15^\circ$ είναι χωρισμένο σε 15 ίσα μέρη και οι υποδιαίρεσεις συνεχίζονται και κάτω από το 15° ως το 66° (στη βάση του στελέχους).

Η υποδιαίρεση αυτή αντιστοιχεί σε ένα υγρό με πυκνότητα $1,84$ (καθαρό θειικό οξύ).

Το άραιόμετρο Baumé το χρησιμοποιούμε ιδιαίτερα, για να εξακριβώσουμε την περιεκτικότητα του θειικού οξέος στον ηλεκτρολύτη των συσσωρευτών.

Σωλήνας ελαστικός (για την απορρόφηση του υγρού των συσσωρευτών)

30° Baumé (συσσωρευτής φορτισμένος)

Άραιόμετρο Baumé

Σιφόνιο (για την αφαίρεση υγρού από το συσσωρευτή)

Σχ. 3. Πυκνόμετρο συσσωρευτών

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

1. Όταν ένα σώμα επιπλέει, 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 αραίόμετρο Baumé μάς δίνει τη δυνατότητα να βρίσκουμε την περιεκτικότητα ενός διαλύματος από όξι, βάση ή άλας.

ΑΣΚΗΣΕΙΣ

Σειρά 7: Άρχη του Άρχιμήδη.

I. Άνωση του Άρχιμήδη.

1. Να υπολογιστεί η άνωση που ενεργεί σε μια πέτρα με όγκο 245 cm^3 όταν βυθίζεται:
α) σε καθαρό νερό και β) σε λάδι με ειδικό βάρος $0,9 \text{ p/cm}^3$
2. Να υπολογιστεί το φαινόμενο βάρος μιάς πέτρας, που έχει όγκο 150 cm^3 και πραγματικό βάρος 305 p , όταν βυθίζεται σε οινόπνευμα. (Ειδικό βάρος οινόπνευματος $0,8 \text{ p/cm}^3$).
3. Μια πέτρα βάρους 187 p , όταν βυθιστεί σε καθαρό νερό, φαίνεται να έχει βάρος 102 p .
Να υπολογιστεί:
α) Η άνωση που ενεργεί πάνω της, β) Ο όγκος της και γ) Η πυκνότητά της.
4. Ζυγίζουμε μια μεταλλική σφαίρα:
α) κρεμασμένη στο δίσκο ενός ζυγού: 45 p .
β) βυθισμένη σε αλατισμένο νερό: 39 p .
γ) βυθισμένη σε καθαρό νερό: 40 p .
Να βρεθούν: α) ο όγκος της σφαίρας, β) η άνωση που ενεργεί πάνω της το αλατισμένο νερό και γ) η πυκνότητα του αλατισμένου νερού.
5. Για να βρούμε την πυκνότητα ενός κράματος, κάνομε τις έξης ζυγίσεις:
— το δείγμα κρεμασμένο στο δίσκο + $12,4 \text{ g}$ ισορροπούν το απόβαρο.
— το δείγμα βυθισμένο στο νερό + $48,7 \text{ g}$ ισορροπούν το απόβαρο.
— 310 g ισορροπούν το απόβαρο.
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 + $8,2 \text{ g}$ ισορροπούν το απόβαρο:
— η σφαίρα βυθισμένη στο διάλυμα + $23,8 \text{ g}$ ισορροπούν το απόβαρο:
— η σφαίρα βυθισμένη στο νερό + $21,2 \text{ g}$ ισορροπούν το απόβαρο.
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 ό,τι και στο προηγούμενο πείραμα με την ίδια σφαίρα, όπου:

— η σφαίρα βυθισμένη στο μείγμα + $19,5 \text{ g}$ ισορροπούν το απόβαρο.

α) Ποιά είναι η πυκνότητα του μείγματος;

β) Ποιά είναι η σχετική του πυκνότητα;

8. Ένα κομμάτι κράματος χρυσού και χαλκού ζυγίζει 1 Kr . Όταν βυθιστεί στο νερό, έχει φαινόμενο βάρος $942,4 \text{ p}$. Ποιά είναι η σύνθεση αυτού του κράματος; (Σχετικές πυκνότητες χρυσού $19,3$, χαλκού $8,9$).

9. Μια ορείχαλκινη σφαίρα ζυγίζει 200 p (σχετική πυκνότητα ορείχαλκου: 8). Βυθισμένη στο οινόπνευμα σχετικής πυκνότητας $0,8$ η ίδια σφαίρα ζυγίζει 112 p .

α) Είναι άδεια ή γεμάτη αυτή η σφαίρα; Στην πρώτη περίπτωση πόσο όγκο έχει το άδειο μέρος της;

β) Πόσο θα ήταν το φαινόμενο βάρος αυτής της σφαίρας, αν ήταν γεμάτη και βυθιζόταν στο οινόπνευμα;

10. α) Ισορροπούμε ένα ζυγό, αφού βάλουμε ένα απόβαρο στο δεξιό δίσκο και στον άριστερο σταθμό 150 g . Όταν κρεμάσουμε από τον άριστερο δίσκο ένα χαλκίνο κύβο άκμης 2 cm , πρέπει, για να διατηρήσουμε την ισορροπία να κρατήσουμε σ' αυτό το δίσκο μόνο 80 g . Ποιά είναι η πυκνότητα του χαλκού;

β) Αν έτσι όπως είναι κρεμασμένο ο κύβος τον βυθίσουμε ολόκληρο μέσα σε διάλυμα θεικού χαλκού σχετικής πυκνότητας $1,1$, πόσες να προσθέσουμε σταθμό πάνω στο δίσκο του, για να διατηρηθεί η ισορροπία. Πόσο θα είναι το ολικό βάρος των σταθμών στο δίσκο αυτό;

11. Αν κρεμάσουμε κάτω από το δίσκο ενός ζυγού με ένα σπάγγο βάρους 2 g ένα κομμάτι μολύβι, πρέπει να βάλουμε 500 g στον δευτερο δίσκο, για να έχουμε ισορροπία. Επαναλαμβάνομε το πείραμα με το μολύβι βυθισμένο πρώτα στο

καθαρό νερό, όποτε χρειάζονται 465 g στο δεύτερο δίσκο, για να έχουμε ισορροπία και έπειτα στο άλατισμένο νερό, όποτε χρειάζονται 449 g.

α) Να παρασταθούν με τρία σχέδια τα τρία διαδοχικά πειράματα που κάναμε.

β) Να υπολογιστούν ό όγκος και ή πυκνότη-
τα του μολυβιού.

γ) Να υπολογιστεί ή πυκνότητα του άλατι-
σμένου νερού.

12. Μιά χάλκινη σφαίρα όγκου 20 cm³ και ειδικού βάρους 8,9 ρ/cm³ κρεμείται από το δίσκο Α ενός ζυγού. Ένα απόβαρο βαλμένο στο δίσκο Β ισορροπεί το ζυγό. Βυθίζουμε ή σφαίρα σε οινό-
πνευμα ειδικού βάρους 0,8 ρ/cm³.

α) Πόσα σταθμά πρέπει να βάλουμε και σε ποιά δίσκο για να άποκατασταθεί ή ισορροπία.

β) Βυθίζουμε αυτή ή σφαίρα σε ένα ύγρο άγνωστης πυκνότητας. Άν προσθέσουμε στον ίδιο δίσκο 14,6 g ποιά είναι ή πυκνότητα του ύγρου;

II. Έπιπλέοντα σώματα:

13. α) Ένα κομμάτι πάγος βάρους 1 Κρ και ειδικού βάρους 0,92 ρ/cm³ έπιπλέει πάνω στο νερό. Πόσο μέρος του όγκου του είναι βυθισμένο στο νερό και πόσο είναι έξω από αυτό;

β) Σημειώνουμε με μία γραμμή ή στάθμη του νερού στο δοχείο. Όταν λιώσει ό πάγος, θα αλλάξει ή όχι ή στάθμη του νερού; και γιατί;

14. Μιά βάρκα, όταν είναι άδεια, έχει βάρος 200 Κρ. Πόσο όγκο νερό έκτοπιζει και πόσο όταν μέσα σ' αυτή βρίσκονται δυό έπιβάτες, που με τα πράγματα τους ζυγίζουν 160 Κρ;

α) Στο γλυκό νερό.

β) Στο θαλασσινό νερό (σχετική πυκνότητα 1,03).

15. Ένας ξύλινος κύλινδρος τομής 10 cm² έρματίζεται στο κάτω μέρος του με ένα μολυβένιο δίσκο ίδιας τομής, όποτε έχει όλικό ύψος 20 cm. Τόν βάζουμε στο νερό, όπου έπιπλέει, και το βυθισμένο μέρος του έχει ύψος 16 cm.

Πόσο είναι το πάχος του δίσκου; (σχετική πυκνότητα: ξύλου 0,7· μολυβιού 11).

Τό ύψος αυτό έξαρτάται από την τομή του κυλίνδρου;

16. Ένα κομμάτι χαλκός βάρους 242 ρ έπιπλέει σε ύδραργυρο.

α) Πόσο όγκο έχει το βυθισμένο μέρος του;

β) Ποιά δύναμη πρέπει να άσκήσουμε σ' αυτό τό κομμάτι για να τό κρατήσουμε όλόκληρο μέσα στον ύδραργυρο; (σχετική πυκνότητα χαλκού 8,8· ύδραργύρου 13,6).

17. Βάζουμε ένα κομμάτι μέταλλο μέσα σε ένα όγκομετρικό δοχείο που περιέχει νερό ως την ύποδιαίρεση 63 cm³. Βλέπουμε ότι τό μέταλλο βυθίζεται, ενώ ή στάθμη του νερού άνεβαίνει στην ύποδιαίρεση 77 cm³.

Τό ίδιο κομμάτι τό βάζουμε σε ένα όγκομε-
τρικό δοχείο που περιέχει ύδραργυρο ως την

ύποδιαίρεση 57 cm³. Τό μέταλλο έπιπλέει στον ύδραργυρο, ενώ ή στάθμη του ύδραργύρου άνε-
βαίνει στην ύποδιαίρεση 65 cm³.

α) Ποιά είναι ή πυκνότητα του μετάλλου;

β) Ποιά είναι ή σχετική του πυκνότητα;

18. Ένα κομμάτι φελλός με όγκο 120 cm³ και ειδικό βάρος 0,25 ρ/cm³ έπιπλέει στην έπιφα-
νεια 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 ρ. Πόσος είναι τώρα ό όγκος που δέ βυθίζεται; Πόσο είναι τό πιο μεγάλο βάρος που μπορεί να σηκώσει ό φελλός;

19. Μιά χάλκινη άδεια σφαίρα βάρους 1320 ρ, ζυγίζει μέσα στο νερό 1095 ρ.

α) Να υπολογιστεί ό όγκος της κοιλότητας.

β) Άν ή μάζα του χαλκού δέν αλλάξει, πόσο όγκο πρέπει να δώσουμε διαδοχικά στην κοιλότη-
τα, για να ίσορροπεί ή σφαίρα; α) μέσα στο νερό και β) μέσα στο οινόπνευμα; (Πυκνότητες: χαλκού 8,8 g/cm³, οινόπνεύματος 0,8 g/cm³).

20. Ένας κύλινδρος από φελλό βάρους 69,3 ρ έχει διάμετρο 7 cm και ύψος 6 cm.

α) Πόση είναι ή πυκνότητά του;

β) Άν αυτός ό κύλινδρος έπιπλέει πάνω στο νερό και ή βάση του είναι όριζόντια, πόσο ύψος έχει τό αναδυόμενο μέρος του;

γ) Πόσο είναι αυτό τό ύψος, άν ό κύλινδρος έπιπλέει σε οινόπνευμα με σχετική πυκνότητα 0,8; (π = 22/7).

III. Πυκνόμετρα.

21. Ένας σωλήνας έντελώς κυλινδρικός με έρμα έχει τομή με έμβαδόν 4 cm² και βάρος 60 ρ.

α) Πόσο είναι τό μήκος του βυθισμένου μέρους του σωλήνα μέσα σε ύγρο πυκνότητας: 0,7 g/cm³; 0,8 g/cm³; 1 g/cm³; 1,2 g/cm³; 1,4 g/cm³; 1,6 g/cm³;

β) Να κατασκευαστεί ή καμπύλη που παρι-
στάνει τις μεταβολές του μήκους του βυθισμένου μέρους σε συνάρτηση με τις πυκνότητες των χρησιμοποιούμενων υγρών.

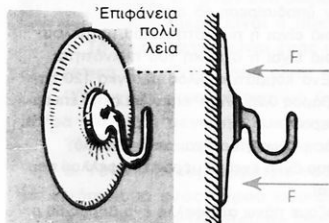
Θά βάλουμε στον άξονα ΟΧ τις πυκνότητες παίρνοντας σαν άρχή 0 τό 0,7 g/cm³ και 1 cm για 0,1 g/cm³ και στον ΟΥ ή μήκη του βυθισμένου μέρους παίρνοντας σαν άρχή τό 0 και 1 cm για κάθε 1 cm βυθισμένου μήκους.

22. Ένα πυκνόμετρο βάρους 16,5 ρ άποτε-
λείται από έναν πλωτήρα όγκου 16 cm³ με έρμα και ένα γυάλινο βαθμολογημένο σωλήνα τομής 0,5 cm².

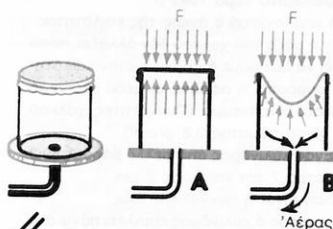
α) Τό βάζουμε μέσα σε καθαρό νερό. Σε πόσο ύψος πάνω άπ' τον πλωτήρα θα έλθει ή έπιφάνεια του νερού;

β) Τό βάζουμε μέσα σε ένα ύγρο άγνωστης πυκνότητας. Η στάθμη του ύγρου έρχεται στα 23 cm πάνω άπ' τον πλωτήρα. Ποιά είναι ή σχετική πυκνότητα αυτού του ύγρου;

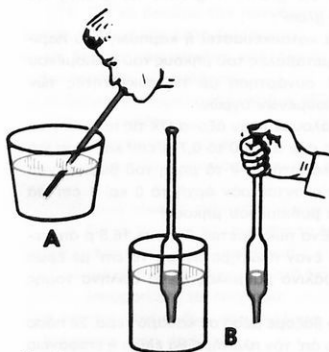
Η ΑΤΜΟΣΦΑΙΡΙΚΗ ΠΙΕΣΗ



Σχ. 1: "Αγγιστρο βεντούζα"
Ο ελαστικός δίσκος κρατιέται πάνω στη λεία επιφάνεια από την πιεστική δύναμη του αέρα.



Σχ. 2.
Είς το Α η μεμβράνα δέν παραμορφώνεται.
Είς το Β η μεμβράνα κοιλιάνεται.
Είς το Γ το αποτέλεσμα είναι τό ίδιο, όπου και άν στρέψουμε τή μεμβράνα.



Σχ. 3.
Α: Το καλαμάκι. Γιατί τό υγρό άνεβαίνει στό σωλήνα;
Β: Τό σιφώνιο: Ποιά δύναμη έμποδίζει τό υγρό νά χυθεί;

1 Πιεστικές δυνάμεις άσκούμενες από τόν άτμοσφαιρικό άέρα.

α) "Αν εφαρμόσουμε σέ ένα τζάμι τόν ελαστικό δίσκο πού βλέπουμε στό σχήμα 1 και θελήσουμε νά τόν άποκολλήσουμε τραβώντας τον από τό άγγιστρο, δέν θά μporέσουμε νά τό πετύχουμε χωρίς δυσκολία: άνασκήνοντας όμως τά χείλη του θά τόν άποκολλήσουμε χωρίς προσπάθεια.

β) Τοποθετούμε στό δίσκο μιάς άεραντλίας ένα κυλινδρικό βάζο χωρίς πυθμένα και προσαρμόζουμε στό άνοιγμα του μιά ελαστική μεμβράνα. Άφαιρώντας τόν άέρα από τό έσωτερικό του κυλίνδρου παρατηρούμε ότι η μεμβράνα κοιλιάνεται και στό τέλος σπάει, οποιονδήποτε προσανατολισμό και άν έχει. Είναι φανερό ότι πάνω στην έξωτερική επιφάνειά της ένεργεί μιά πιεστική δύναμη (σχ. 2).

2 Έξήγηση τών δύο πειραμάτων.

α) Δέν μπορούμε νά άποκολλήσουμε τό δίσκο από τό τζάμι, γιατί στην έλξη πού άσκούμε πάνω του άντιδρά μιά άλλη δύναμη. Η δύναμη αυτή προέρχεται από τόν άτμοσφαιρικό άέρα, άφου ό δίσκος στην έξωτερική του επιφάνεια έρχεται σέ έπαφή μόνο με αυτόν.

β) Πρίν άρχίσει νά λειτουργεί η άντλία, η μεμβράνα είναι επίπεδη, γιατί η δέν ένεργεί πάνω της καμιά δύναμη η ένεργούν δυο δυνάμεις ίσες και άντίθετες.

"Όταν άρχίσουμε νά άφαιρούμε τόν άέρα, η μεμβράνα κοιλιάνεται, γιατί μιά δύναμη πιέζει την έξωτερική της επιφάνεια. "Επειδή η δύναμη αυτή θά προϋπήρχε, συμπεραίνουμε ότι η μεμβράνα πιέζεται και από τις δυο επιφάνειές της με δυο δυνάμεις ίσες και άντίθετες. "Όσο άφαιρούμε τόν άέρα, η ένταση της έσωτερικής δυνάμεως μικραίνει και τότε η έξωτερική δύναμη κοιλιάνει τή μεμβράνα.

"Επειδή ό άέρας έχει βάρος (1 l άέρος ζυγίζει περίπου 1,3 ρ) πιέζει, όπως και τά υγρά, τις επιφάνειες με τις όποιες έρχεται σέ έπαφή.

Πολλά φαινόμενα της καθημερινής ζωής μαρτυρούν την παρουσία της άτμοσφαιρικής πιέσεως.

3 Μέτρηση της άτμοσφαιρικής πιέσεως. Πείραμα Torricelli.

Γεμίζουμε με υδράργυρο ένα γυάλινο σωλήνα πού έχει μήκος 1 m· κλείνουμε τό άνοιγμα του με τό

δάχτυλό μας και τόν αναποδογυρίζομε σε μιά μικρή λεκάνη με υδράργυρο έτσι, ώστε το στόμιο του σωλήνα να βρίσκεται κάτω από την επιφάνεια του υδραργύρου.

“Αν αποσύρουμε το δάχτυλό μας, ο υδράργυρος κατεβαίνει και η στάθμη του σταθεροποιείται στο σημείο Γ, το οποίο βρίσκεται σε ένα ορισμένο ύψος h από τη στάθμη του υδραργύρου της λεκάνης. Το ύψος αυτό είναι 76 cm (σχ. 4), όταν το πείραμα γίνεται στην επιφάνεια της θάλασσας. Παρατηρούμε ότι η στάθμη Γ μένει στο ίδιο οριζόντιο επίπεδο και όταν γείρουμε το σωλήνα και αν επαναλάβουμε το πείραμα με σωλήνες διαφόρων σχημάτων (σχ. 4, 5).

Εξήγηση: “Όταν ο υδράργυρος κατεβαίνει μέσα στο σωλήνα, τότε ο χώρος που έπιασε προηγουμένως, μεταξύ της στάθμης Γ και της κορυφής του σωλήνα, μένει κενός, γιατί άερας δεν μπορεί να εισχωρήσει από πουθενά.

Σύμφωνα με τη βασική αρχή της υδροστατικής στα δύο σημεία Α και Β, τα οποία βρίσκονται στο ίδιο οριζόντιο επίπεδο, ένεργει ή ίδια πίεση (σχ. 4 και 6): $P_A = P_B$.

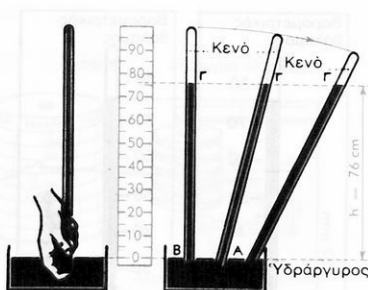
Στο σημείο Α ένεργει ή ατμοσφαιρική πίεση στο σημείο Β (στην προκειμένη περίπτωση) ή πίεση είναι ίση με το βάρος στήλης υδραργύρου, ή οποία έχει ύψος 76 cm και τομή 1 cm^2 (σχ. 6). Άφου το ειδικό βάρος του υδραργύρου είναι $13,6 \text{ p/cm}^3$

$$P = 13,6 \text{ p/cm}^3 \times 76 \text{ cm} = 1033 \text{ p/cm}^2$$

Αυτή είναι ή μέση πίεση που δεχόμαστε για έναν τόπο, ο οποίος βρίσκεται στο ύψος της στάθμης της θάλασσας και σε γεωγραφικό πλάτος 45° , και λέγεται **πίεση μιάς φυσικής ατμόσφαιρας**.

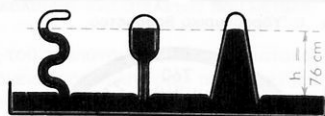
Στη Μετεωρολογία χρησιμοποιείται ή μονάδα Bar, ή millibar (mBar) και ή μικρομπάρ (μBar). Η σχέση της mBar με την πίεση μιάς φυσικής ατμόσφαιρας είναι $1 \text{ Atm} = 1013,3 \text{ mBar}$.

$$\begin{aligned} \text{Πίεση μιάς φυσικής ατμόσφαιρας} \\ = 1 \text{ Atm} = 1013,3 \text{ millibars} \end{aligned}$$

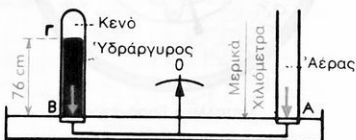


Σχ. 4: Σωλήνας Torricelli.

Η στάθμη του υδραργύρου στο σωλήνα κατεβαίνει σε ύψος 76 cm περίπου, όποια και αν είναι ή κλίση του σωλήνα.



Σχ. 5: Το ύψος h του υδραργύρου δεν εξαρτάται από το σχήμα του σωλήνα ούτε από το έμβάδο της τομής του.



Βάρος του υδραργύρου = Βάρος αέρα

Σχ. 6: Η στήλη του υδραργύρου ισορροπεί στήλη αέρα της ίδιας τομής και ύψους όσο είναι το πάχος της ατμόσφαιρας.

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

1. Ο ατμοσφαιρικός αέρας πιέζει κάθε επιφάνεια, με την οποία έρχεται σε επαφή.

2. Η δύναμη που συγκρατεί τους ελαστικούς δίσκους στις λείες επιφάνειες και αναγκάζει τα υγρά να ανεβαίνουν στα σιφώνια, στις σύριγγες, στα σταγονόμετρα κτλ. οφείλεται στην ατμοσφαιρική πίεση.

3. Η πίεση μιάς φυσικής ατμόσφαιρας ισορροπεί στήλη υδραργύρου με ύψος 76 cm και είναι κατά μέσο όρο στη στάθμη της θάλασσας ίση με $1033,6 \text{ p/cm}^2$ ή $1013,3 \text{ mBar}$.

ΤΟ ΒΑΡΟΜΕΤΡΟ

Είναι ένα όργανο που μας δίνει τη δυνατότητα να μετρούμε την ατμοσφαιρική πίεση.

1 Το υδραργυρικό βαρόμετρο.

Αυτό (σχ. 1) είναι ένας σωλήνας Torricelli. Η διάμετρος της λεκάνης του Γ είναι πολύ μεγαλύτερη από τη διάμετρο του σωλήνα και γι' αυτό μία μετατόπιση λίγων εκατοστών της στάθμης του υδραργύρου στο σωλήνα αντιστοιχεί σε μία ανεπαίσθητη μετατόπιση της στάθμης του υδραργύρου της λεκάνης. Τη μετατόπιση αυτή μπορούμε να παραβλέψουμε και να θεωρήσουμε το 0 των υποδιαίρεσεων της πλάκας ότι αντιστοιχεί πάντα στη στάθμη του υδραργύρου της λεκάνης.

Έστω ότι η στάθμη του υδραργύρου στο σωλήνα φθάνει την υποδιαίρεση 752 mm. Στα σημεία Α και Β που βρίσκονται στο ίδιο οριζόντιο επίπεδο, το οποίο όριζει η ελεύθερη επιφάνεια του υδραργύρου της λεκάνης, όταν ο υδράργυρος ισορροπεί, ενεργεί ίση πίεση. Δηλ. στο Β η ατμοσφαιρική και στο σημείο Α η πίεση στήλης υδραργύρου 752 mm.

Συμπέρασμα. "Αν η ατμοσφαιρική πίεση ισορροπεί στήλη υδραργύρου με ύψος 752 mm, τότε λέμε ότι η ατμοσφαιρική πίεση εκείνη τη στιγμή είναι 752 mm υδραργύρου."

2 Το μεταλλικό βαρόμετρο.

Το υδραργυρικό βαρόμετρο έχει μεγάλο όγκο, είναι εύθραυστο και δύσκολα μεταφέρεται. Γι' αυτό χρησιμοποιούμε το μεταλλικό βαρόμετρο, στο οποίο την πιεστική δύναμη της ατμόσφαιρας την ισορροπεί η δύναμη ενός ελατηρίου.

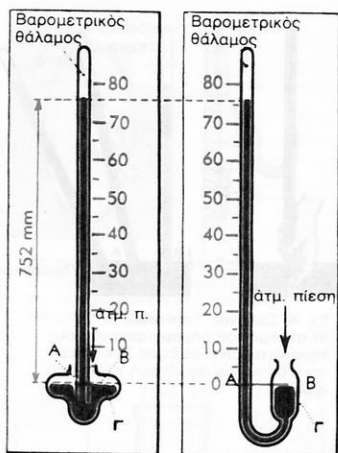
Το κύριο μέρος αυτού του όργανου είναι ένα κυλινδρικό κουτί (τύμπανο) με μεταλλικά ελαστικά τοιχώματα.

Τί θα συμβεί, αν βγάλουμε τον αέρα απ' αυτό το κουτί;

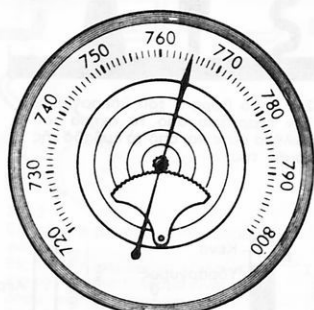
"Αν προηγουμένως έχουμε προσαρμόσει ένα ελατήριο στο έσωτερικό του, όπως βλέπουμε στο σχήμα 2, τότε τί θα πετύχουμε;

"Η αντίδραση του ελατηρίου είναι σταθερά αντίθετη προς την πιεστική δύναμη, η οποία ενεργεί πάνω στο κουτί, και γι' αυτό η ελαστική επιφάνειά του παρακολουθεί τις μεταβολές της ατμοσφαιρικής πίεσης.

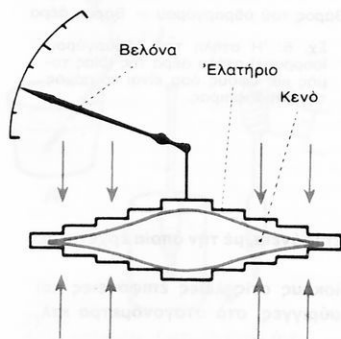
Οι παραμορφώσεις αυτές μεταδίδονται, αφού ενισχυθούν, σε ένα δείκτη, ο οποίος κινείται μπροστά από μία πλάκα με υποδιαίρεσεις. Την πλάκα αυτή τη βαθμολογούμε σε σύγκριση με ένα υδραργυρικό βαρόμετρο.



Σχ. 1: Ύδραργυρικό βαρόμετρο.

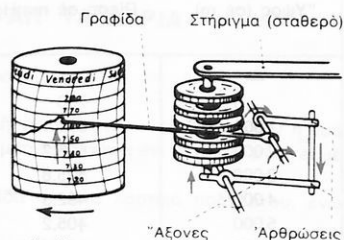
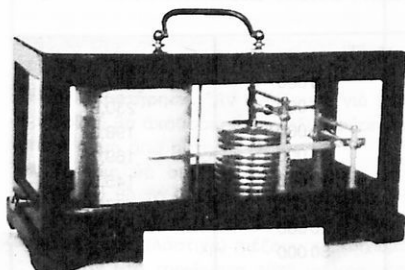


Μεταλλικό βαρόμετρο



Σχ. 2: Άρχη του μεταλλικού βαρομέτρου

3 Το αυτογραφικό βαρόμετρο.



Σχ. 3.
'Αρχή του αυτογραφικού βαρομέτρου.
(Τα βέλη δείχνουν την κίνηση, στην περίπτωση που θα αύξηθεί η πίεση).

Το αυτογραφικό βαρόμετρο, για να είναι πιο ευαίσθητο, αποτελείται από πολλά βαρομετρικά τύμπανα, το ένα πάνω στο άλλο, ώστε να αποτελούν μία στήλη.

Τις μεταβολές της ατμοσφαιρικής πίεσης παρακολουθεί ένα στέλεχος που καταλήγει σε μία πένα με γλυκερινούχο μελάνι.

Το στέλεχος, ακολουθώντας τις παραμορφώσεις του τυμπάνου, πάλλεται σε κατακόρυφο επίπεδο, ενώ η πένα, η οποία αγγίζει την επιφάνεια ενός κυλίνδρου, που κάνει μία ολοκληρωτή περιστροφή σε μία εβδομάδα, σημειώνει κάθε στιγμή την ατμοσφαιρική πίεση.



Ο κύλινδρος είναι εφοδιασμένος με μία χάρτινη ταινία, όπου είναι σημειωμένες οι ημέρες και οι ώρες· πάνω σ' αυτή η πένα γράφει μία καμπύλη, που μας επιτρέπει να παρακολουθήσουμε τις μεταβολές της ατμοσφαιρικής πίεσης σε ένα καθορισμένο χρονικό διάστημα.

Το βαρογράφημα αυτό μας δείχνει τις μεταβολές της ατμοσφαιρικής πίεσης στον ίδιο τόπο και σε χρονικό διάστημα μίας εβδομάδας.

Συμπέρασμα. Η ατμοσφαιρική πίεση μεταβάλλεται και στον ίδιο τόπο.

4 Η ατμοσφαιρική πίεση μεταβάλλεται με το ύψος.

Ένα βαρόμετρο που δείχνει 760 mm στη στάθμη της θάλασσας, την ίδια στιγμή σε ύψος 1000 m θα δείχνει το πολύ 675 mm.

● **Εξήγηση:** Όταν ανεβαίνουμε κατά 10 m σε μικρά ύψη, η πίεση στην επιφάνεια του υδραργύρου ελαττώνεται τόσο, όσο είναι το βάρος στήλης αέρα, η οποία έχει τομή 1 cm² και ύψος 10 m.

Ύψος (σε m)	Πίεση σε mmHg	Ύψος (σε m)	Πίεση σε mmHg
—	—	—	—
0	760	8 000	267
1 000	674,1	9 000	230,6
2 000	596,2	10 000	198,3
3 000	525,8	11 000	169,7
4 000	462,3	12 000	145,0
5 000	405,2	15 000	97,3
6 000	353,9	20 000	41,0
7 000	308	30 000	8,5
8 000	267		

Ο όγκος του θα είναι: $1000 \text{ cm} \cdot 1 \text{ cm}^2 = 1000 \text{ cm}^3$ ή 1 l ή 1 dm^3

Το βάρος ενός λίτρου αέρα γνωρίζουμε ότι είναι 1,3 ρ και είναι ίσο περίπου με το βάρος μίας στήλης υδραργύρου που έχει μήκος 1 mm και τομή 1 cm^2 .

Μπορούμε λοιπόν να παραδεχτούμε ότι στα κατώτερα στρώματα της ατμόσφαιρας 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.) μάς επιτρέπει με μεγάλες πιθανότητες να προβλέψουμε τον καιρό.

● Όταν γνωρίζουμε την ατμοσφαιρική πίεση ενός τόπου, μπορούμε να υπολογίσουμε το ύψόμετρό του.

Τα ύψομετρικά όργανα των αεροπλάνων είναι μεταλλικά βαρόμετρα, με τη διαφορά ότι η πλάκα τους είναι βαθμολογημένη σε μέτρα ύψους και όχι σε χιλιοστά υδραργύρου ή μιλιμπάρ.

Ο πιλότος βλέπει το ύψος, όπου βρίσκεται, στο ύψομετρικό όργανο, αφού το ρυθμίσει σύμφωνα με την ατμοσφαιρική πίεση του εδάφους εκείνη τη στιγμή, που του μεταδίδει ο ασύρματος.

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

1. Το υδραργυρικό βαρόμετρο είναι ένας σωλήνας Torricelli, βαθμολογημένος σε εκατοστά και χιλιοστά, που μάς 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 μία βαθμολογημένη πλάκα. Η βαθμολόγηση της πλάκας έχει γίνει σε σύγκριση με ένα υδραργυρικό βαρόμετρο.

3. Το αυτόγραφικό βαρόμετρο χαράσσει την καμπύλη των μεταβολών της ατμοσφαιρικής 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.** "Αν ανοίξουμε γιὰ μιὰ στιγμή τὴ στρόφιγγα τοῦ φωταερίου ἢ τοῦ ὑγραερίου, θὰ ἀκούσουμε ἕνα ὀξύ σφύριγμα, ποῦ μᾶς φανερώνει ὅτι τὸ ἀέριο βγαίνει μὲ κάποια ὀρμη ἀπὸ αὐτή.

● Τὸ ἴδιο θὰ συμβεῖ, ἂν ανοίξουμε τὴ βαλβίδα σὲ ἕνα λάστιχο ποδηλάτου, ἐνῶ συγχρόνως θὰ τὸ ἰδοῦμε νὰ *ξεφουσκώνει*.

● Τὰ ἀέρια (φωταέριο, ὑγραέριο) μέσα στοὺς σωλήνες καὶ ὁ ἀέρας μέσα στοὺς ἀεροθαλάμους (λάστιχα) πιέζουν τὰ τοιχώματα ἀπὸ τὰ ὁποῖα περιορίζονται.

"Όταν στὰ τοιχώματα αὐτὰ ὑπάρχει ἕνα ἄνοιγμα, ἐπειδὴ ἡ πίεση τοῦ ἀερίου εἶναι μεγαλύτερη ἀπὸ τὴν ἐξωτερικὴ (ἀτμοσφαιρικὴ), τὸ ἀέριο βγαίνει ἐξω ἀπ' τὸ ἄνοιγμα.

β) **Μέτρηση.** Συνδέομε τὴ στρόφιγγα τοῦ φωταερίου σὲ ἕνα μανόμετρο μὲ νερὸ (σχ. 1) καὶ μετροῦμε τὸ ὕψος h μεταξὺ τῆς στάθμης Α καὶ Β τοῦ ὑγροῦ μὲς στὸ σωλήνα: 8 cm.

● Γνωρίζομε ὅτι ἡ πίεση μέσα στὸ ρευστὸ εἶναι ἡ ἴδια σ' ὅλα τὰ σημεῖα τοῦ ὀριζήντιου ἐπιπέδου ΒΒ'.

Στὸ σημεῖο Β' ἡ πίεση εἶναι ἴση μὲ τὴν ἀτμοσφαιρικὴ, αὐξημένη μὲ τὸ βάρος στήλης νεροῦ ποῦ ἔχει τομὴ 1 cm² καὶ ὕψος 8 cm, δηλ. 8 p/cm².

● Ἐπειδὴ ἴδια πίεση θὰ ἀσκεῖται καὶ στὸ σημεῖο Β, ἡ πίεση τοῦ φωταερίου στοὺς σωλήνες *ξεπερνᾷ κατὰ 8 p/cm² τὴν τιμὴ τῆς ἀτμοσφαιρικῆς πιέσεως*.

● Θερμαίνομε ἐλαφρὰ μιὰ σφαιρικὴ φιάλη, ποῦ τὴν ἔχομε κλειεῖται μὲ ἕνα πῶμα, ἀπ' τὸ ὁποῖο περνᾷ ἕνας γυάλινος σωλήνας. Ὁ ἀέρας, ποῦ περιέχει ἡ φιάλη, διαστέλλεται καὶ ἕνα μέρος του φεύγει.

Συνδέομε τότε τὸ σωλήνα τῆς φιάλης σὲ ἕνα μανόμετρο μὲ νερὸ καὶ παρατηροῦμε ὅτι τὸ σημεῖο Α αὐτὴ τὴ φορά βρίσκεται χαμηλότερα ἀπὸ τὸ σημεῖο Β (σχ. 2). "Αν μετρήσουμε τὴ διαφορά ὕψους τῶν δύο σημείων (π.χ. 8 cm), καὶ σκεφτοῦμε ὅπως καὶ πρὶν, συμπεραίνομε ὅτι ἡ πίεση μέσα στη φιάλη εἶναι κατὰ 8 p/cm² μικρότερη ἀπ' τὴν ἀτμοσφαιρικὴ.

● Γιὰ νὰ ὑπολογίσουμε τὴν πίεση τοῦ ἀερίου καὶ στὶς δύο περιπτώσεις, πρέπει νὰ γνωρίζουμε τὴν τιμὴ τῆς ἀτμοσφαιρικῆς πιέσεως ἐκεῖνῃ τὴ στιγμή. (75 cmHg) ἐπομένως:

$$13,6 \text{ p/cm}^3 \times 75 \text{ cm} = 1020 \text{ p/cm}^2.$$

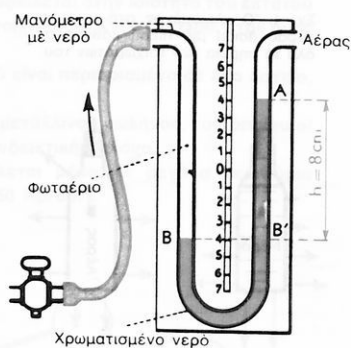
Ἡ πίεση τοῦ γκαζιῦ στὸ ἐσωτερικὸ τῶν σωλήνων εἶναι:

$$1020 \text{ p/cm}^2 + 8 \text{ p/cm}^2 = 1028 \text{ p/cm}^2.$$

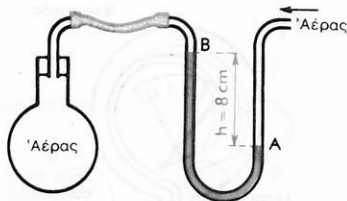
Ἡ πίεση στὸ ἐσωτερικὸ τῆς φιάλης εἶναι:

$$1020 \text{ p/cm}^2 - 8 \text{ p/cm}^2 = 1012 \text{ p/cm}^2.$$

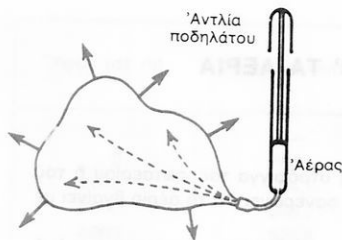
Συμπέρασμα. Τὰ ἀέρια ἀσκοῦν πίεση πάνω στὰ τοιχώματα τῶν δοχείων μέσα στὰ ὁποῖα εἶναι περιορισμένα.



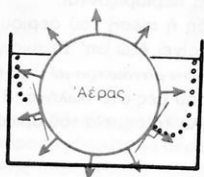
Σχ. 1: Ἡ πίεση τοῦ ἀερίου στὶς σωληνώσεις εἶναι μεγαλύτερη κατὰ 8 p/cm² ἀπὸ τὴν ἀτμοσφαιρικὴ.



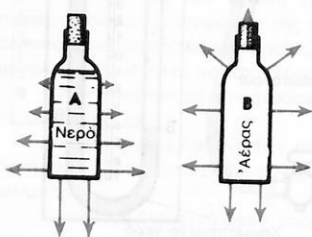
Σχ. 2: Ἡ πίεση τοῦ ἀέρα στὸ μπαλόνι εἶναι κατὰ 8 p/cm² κατώτερη ἀπὸ τὴν ἀτμοσφαιρικὴ.



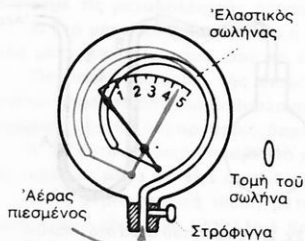
Σχ. 3: Η πίεση του αέρα που εισχωρεί στο μπαλόνι ώθει τα τοιχώματά του.



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 αέρια.

- Όταν φουσκώνουμε τον αεροθάλαμο (τό εσωτερικό) μιάς μπάλας ποδοσφαίρου, παρατηρούμε ότι, κάθε φορά που κινούμε το έμβολο της αντλίας προς τα μέσα, τα τοιχώματά του ώθονται προς όλες τις διευθύνσεις και στο τέλος ο αεροθάλαμος παίρνει το σφαιρικό του σχήμα (σχ. 3).

- Αν βυθίσουμε τον φουσκωμένο αεροθάλαμο στο νερό ενός γυάλινου δοχείου και τον τρυπήσουμε με μιά βελόνα σε διάφορα σημεία, παρατηρούμε φυσαλίδες αέρα να βγαίνουν στην αρχή κάθετα από την επιφάνειά του και έπειτα να διευθύνονται προς τα επάνω (σχ. 4).

3 Σύγκριση της πίεσης ενός αερίου με την πίεση ενός υγρού (σχ. 5).

Το νερό που βρίσκεται στη φιάλη Α πιέζει με το βάρος του τον πυθμένα και τα τοιχώματά της.

Η πίεση δεν είναι η ίδια σ' όλα τα σημεία των τοιχωμάτων της.

Και ο αέρας επίσης, επειδή έχει βάρος, πιέζει τα τοιχώματά της φιάλης Β. Η πίεση όμως αυτή είναι πολύ μικρή και μπορούμε να την αγνοήσουμε. Γιατί, ενώ 1 dm^3 νερό ζυγίζει 1 Κρ, 1 dm^3 αέρα ζυγίζει 1,3 ρ.

Η πίεση στην περίπτωση αυτή οφείλεται στην ιδιότητα του εκτατού των αερίων.

Γνωρίζουμε ότι τα μόρια των αερίων βρίσκονται σε μιά συνεχή κίνηση πολύ ταχεία και γι' αυτό προσκρούουν πάνω στα τοιχώματά των δοχείων που τα περιέχουν. Οι κρούσεις αυτές έχουν σαν αποτέλεσμα την πίεση του αερίου.

Συμπέρασμα. Ο αέρας που είναι περιορισμένος σε ένα μπαλόνι άσκει πιεστική δύναμη πάνω στα τοιχώματά του από μέσα προς τα έξω.

Η πίεση του αέρα στα τοιχώματά του δοχείου που τον περιέχει είναι η ίδια σ' όλα τα σημεία.

4 Μέτρηση της πίεσης ενός αερίου.

Για να μετρήσουμε την πίεση του φωταερίου, χρησιμοποιούμε το μανόμετρο με νερό. Μ' αυτό μπορούμε να μετρήσουμε τη διαφορά πίεσης κατά μερικά p/cm^2 μεγαλύτερη ή μικρότερη της ατμοσφαιρικής.

Αν αντικαταστήσουμε το νερό του μανομέτρου με υδράργυρο, τότε σε μιά διαφορά ύψους της μανομετρικής στήλης 1 cm θα αντιστοιχεί διαφορά πίεσης $13,6 \text{ p/cm}^2$.

Για να μετρώμε πιέσεις, μεγάλες ή μικρές, χρησιμοποιούμε επίσης και το **μεταλλικό μανόμετρο**.

Το αέριο, του οποίου θέλομε νά μετρήσουμε τήν πίεση, είσχωρεί μέσα στόν ἐλαστικό σωλήνα του ὄργανου, πού ἔχει σχῆμα σπείρας καί τείνει νά του ἀλλάξει τό σχῆμα.

Τήν ἀλλαγῆ του σχήματος του σωλήνα παρακολουθεῖ μιά βελόνα, πού δείχνει τήν πίεση πάνω σέ μιά βαθμολογημένη πλάκα. Ἡ βαθμολόγηση γίνεται συγκριτικά σέ p/cm^2 ἢ σέ ἀτμόσφαιρες.

4 Παραδείγματα πιέσεως ἀερίων.

Ἐπειδή τὰ ἀέρια εἶναι συμπιεστά, οἱ πιέσεις πού ἀσκοῦν παρουσιάζουν μεγάλες διαφορές. Οἱ ἠλεκτρικές λάμπες περιέχουν ἀέρια μέ πολύ μικρή πίεση (κλάσμα χιλιοστοῦ του ὑδραργύρου).

Στούς ἀεροθαλάμους (λάστιχα) τῶν αὐτοκινήτων ἡ πίεση εἶναι $1,5 \text{ Kp/cm}^2$ ἢ 2 Kp/cm^2 .

Ἡ πίεση του ἀτμοῦ πάνω στό ἔμβολο τῆς μηχανῆς του σιδηροδρόμου φτάνει τὰ 30 Kp/cm^2 .

Τό **ὕδρογόνο** καί τό **ὀξυγόνο**, τὰ ὁποῖα χρησιμοποιοῦμε γιά τίς ὀξυγονοκollήσεις, εἶναι περιορισμένα σέ χαλύβδινες φιάλες μέ πίεση 150 Kp/cm^2 .

Μέσα στήν κἀνη ἐνός ὄπλου ἡ πίεση πού παράγουν τὰ ἀέρια ἀπό τήν καύση τῆς πυρίτιδας φτάνει τίς πολλές χιλιάδες Kp/cm^2 .

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

1. Τὰ ἀέρια εἶναι ρευστά, συμπιεστά, ἐλαστικά καί ἐκτατά καί ἀσκοῦν πιεστική δύναμη στά τοιχώματα τῶν δοχείων πού τὰ περικλείουν.

2. Ἡ πιεστική δύναμη τήν ὁποῖα ἀσκεῖ ἕνα ἀέριο ὀφείλεται στήν ἰδιότητα του ἐκτατοῦ του ἀερίου. Ἡ πίεση εἶναι ἡ ἴδια σ' ὅλα τὰ σημεῖα τῶν τοιχωμάτων ἐνός δοχείου, ὅταν αὐτό δέν ἔχει μεγάλο ὕψος.

3. Γιά νά μετρήσουμε τήν πίεση ἐνός ἀερίου πού εἶναι περιορισμένο σέ ἕνα δοχεῖο, χρησιμοποιοῦμε τό **μανόμετρο**.

Τό ἀπλούστερο μανόμετρο εἶναι ἕνας ἐλαστικός μετάλλινος σωλήνας, του ὁποῖου οἱ ἀλλαγές του σχήματος παρακολουθοῦνται ἀπό μιά ἐνδεικτική βελόνα.

4. Ἡ πίεση ἐνός ἀερίου μπορεῖ νά μεταβάλλεται μέσα σέ μεγάλα περιθώρια (ἀεροθάλαμοι : $1,5 - 2 \text{ Kp/cm}^2$ ἀέρια στίς φιάλες : 150 Kp/cm^2).

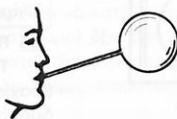
33* ΜΑΘΗΜΑ: Πιέσεις πού ἀσκοῦνται ἀπό τὰ ἀέρια.

"Ἄνωση του Ἀρχιμήδη στα ἀέρια.

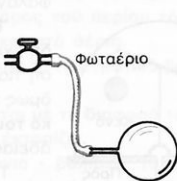
1 Παρατήρηση. Οἱ σαπουνόφουσκες, ὅταν εἶναι γεμάτες μέ ἀέρα τῶν πνευμόνων μας, πέφτουν, ἐνώ, ὅταν εἶναι γεμάτες μέ φωταέριο, ἀνεβαίνουν (σχ. 1Α καί Β).

Στήν πρώτη περίπτωση τό βῆρος τῆς σαπουνόφουσκας (P) εἶναι μεγαλύτερο ἀπό τήν ἄνωση (F): $P > F$ καί στή δευτέρα μικρότερο: $P < F$.

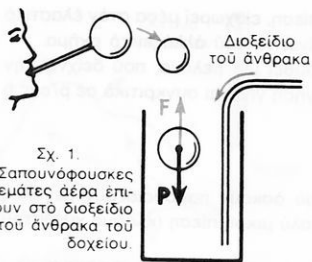
Κι' αὐτό συμβαίνει γιατί ἡ σχετική πυκνότητα του φωταερίου ὡς πρὸς τόν ἀέρα εἶναι $0,5$ καί ἐπομένως μιά σαπουνόφουσκα μέ ἀέρα θά εἶναι δύο φορές βαρύτερη ἀπό μιά ἴση μέ φωταέριο, ἐνώ ἡ ἄνωσή τους μένει ἡ ἴδια.



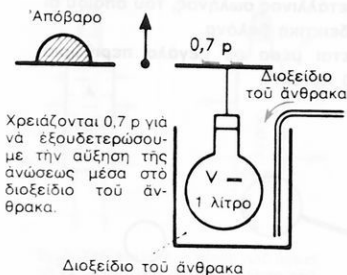
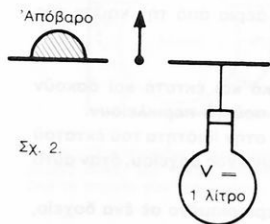
Σχ. 1: Α: Σαπουνόφουσκες γεμάτες ἀέρα πέφτουν.



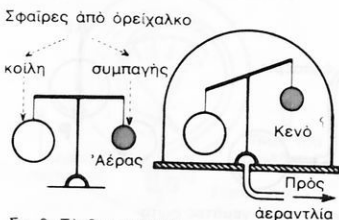
Β: Σαπουνόφουσκες γεμάτες φωταέριο ἀνεβαίνουν.



Σχ. 1.
Γ: Σαπουνόφουσες γεμάτες αέρα επιπλέουν στο διοξειδίο του άνθρακα του δοχείου.



Χρειάζονται 0,7 ρ για να εξουδετερώσουμε την αύξηση της άνωσης μέσα στο διοξειδίο του άνθρακα.



Σχ. 3. Το βαροσκόπιο

Η σαπουνόφουσα, αν και είναι γεμάτη με αέρα, δέν πέφτει στον πυθμένα του δοχείου, (σχ. 1 Γ), γιατί η σχετική πυκνότητα του διοξειδίου του άνθρακα που περιέχει το δοχείο είναι περίπου 1,5 και γι' αυτό η άνωση είναι 1,5 φορά μεγαλύτερη απ' το βάρος της.

Μπορούμε να παρομοιάσουμε τη σαπουνόφουσα στην περίπτωση αυτή με ένα φελλό μέσα στο νερό.

2 Μέτρηση της άνωσης του 'Αρχιμήδη.

Κρεμούμε απ' το δίσκο ενός ζυγού μία κλειστή σφαιρική φιάλη με γνωστό όγκο: π.χ. 1l και την ισορροπούμε με αντίβαρο στον άλλο δίσκο (σχ. 2).

Αν βυθίσουμε τη φιάλη σε ένα δοχείο που περιέχει διοξειδίο 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 διοξειδίο 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, που παθαίνει η φιάλη, όταν από τον αέρα τη βυθίσουμε στο διοξειδίο του άνθρακα.

Επειδή, όταν η φιάλη βρίσκεται μέσα στον αέρα, ενεργεί πάνω της το βάρος της P και η άνωση του 'Αρχιμήδη $F = 1,3 \rho$.

Ενώ, όταν βρίσκεται στο διοξειδίο 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 που εκτοπίζει.

3 Πραγματικό βάρος - φαινόμενο βάρος.

Το βαροσκόπιο (σχ. 3) είναι ένας ζυγός με ίσους βραχίονες. Στις άκρες της φάλαγγας του κρεμούμε δυο σφαίρες με διαφορετικό όγκο που έχουν ίσο φαινόμενο βάρος, γι' αυτό η φάλαγγα ισορροπεί σε οριζόντια θέση.

Αν τοποθετήσουμε το όργανο κάτω από τον κώδωνα μιάς 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 δυο 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.

Ἡ ἄνωση στὸν ἀέρα δὲν εἶναι ὑπολογίσιμη, ὅταν τὸ σῶμα ἔχει εἰδικὸ βάρος πολὺ μεγαλύτερο ἀπ' τὸ εἰδικὸ βάρος τοῦ ἀέρα (στερεὰ καὶ ὑγρὰ σώματα). Πρέπει ὅμως νὰ τὴν ὑπολογίζουμε, ὅταν τὸ εἰδικὸ βάρος τοῦ σώματος πλησιάζει τὸ εἰδικὸ βάρος τοῦ ἀέρα (π.χ. ἓνα ἀέριο).

4 Ἀερόστατα.

Τὸ ἀερόστατο εἶναι ἓνα μεγάλο σφαιρικὸ μπαλόνι γεμάτο μὲ ὑδρογόνο ἢ ἥλιο (σχ. 4). Οἱ ἐπιβάτες του (ἀεροναῦτες) βρίσκονται σὲ ἓνα ἐλαφρὸ καλάθι (λέμβο) κρεμασμένο μὲ ἓνα δίκτυο ἀπὸ τὸ ἀερόστατο.

Ἄν ὁ ὄγκος τοῦ ἀεροστάτου εἶναι 1000 m^3 , τότε ἐκτοπίζει ἀέρα ὁ ὁποῖος ζυγίζει κοντὰ στὴν ἐπιφάνεια τῆς γῆς:

$$1,3 \text{ Kp/m}^3 \times 1000 \text{ m}^3 = 1300 \text{ Kp}$$

Τὸ ὑδρογόνο τὸ ὁποῖο περικλείει τὸ 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 μαζὶ περίπου 1200 Kp . Τὸ ἀερόστατο λοιπὸν ζυγίζει μαζὶ μὲ τὸ ὑδρογόνο πὺ περιέχει:

$$1200 \text{ Kp} + 70 \text{ Kp} = 1270 \text{ Kp}$$

δηλαδὴ $1300 \text{ Kp} - 1270 \text{ Kp} = 30 \text{ Kp}$ λιγότερο ἀπ' τὸν ἀέρα πὺ ἐκτοπίζει.

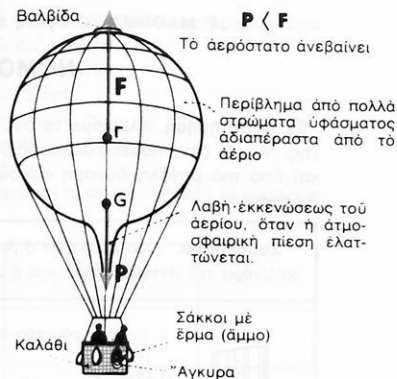
Ἡ δύναμη αὐτὴ τῶν 30 Kp , ἢ ὁποῖα εἶναι ἡ συνισταμένη τοῦ συνολικοῦ βάρους τοῦ ἀεροστάτου καὶ τῆς ἀνώσεώς του, λέγεται **ἀνυψωτικὴ δύναμη** τοῦ ἀεροστάτου.

$$\text{Ἀνυψωτικὴ δύναμη} = \text{Βάρος ἐκτοπιζόμενον ἀέρα} - \text{συνολικὸ βάρος ἀεροστάτου}$$

Ὅσο ἀνεβαίνει τὸ μπαλόνι, ἡ ἀτμοσφαιρικὴ πίεση μικραίνει, ὁ ἀέρας γίνεται ἀραιότερος καὶ ἡ πυκνότητά του μικρότερη. Ἐπειδὴ ἐλαττώνεται ἡ πυκνότητα τοῦ ἀέρα, τὸ ἀέριο φεύγει ἀπὸ ἓνα ἄνοιγμα πὺ βρίσκεται στὸ κατώτερο μέρος του, ἡ ἀνυψωτικὴ δύναμη γίνεται μικρότερη καὶ τὸ ἀερόστατο ἀρχίζει νὰ κατεβαίνει. Γιὰ νὰ ξαναπάρῃ ὕψος, οἱ ἀεροναῦτες πετοῦν ἓνα μέρος ἀπ' τὸ ἔρμα (ἄμμο) ἔξω ἀπὸ τὸ καλάθι. Γιατί;

Γιὰ νὰ ἐρευνήσουν τὰ ἀνώτερα στρώματα τῆς ἀτμοσφαιράς, οἱ μετεωρολογικὲς ὑπηρεσίες χρησιμοποιοῦν *μπαλόνια* — *βολίδες* χωρὶς ἐπιβάτες, τὰ ὁποῖα μεταφέρουν αὐτοματικὰ ὄργανα.

Τὰ ὄργανα αὐτὰ εἶναι ἐφοδιασμένα μὲ ἀλεξιπτώτα καὶ περισυλλέγονται ὅταν προσεγγίωθοῦν.



Σχ. 4 Τὸ Ἀερόστατο.

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

1. Κάθε σῶμα, ὅταν βρίσκεται μέσα σὲ ἓνα ἀέριο πὺ ἰσορροπεῖ, δέχεται ἀπ' αὐτὸ ἄνωση ἰση μὲ τὸ βάρος τοῦ ἀερίου τὸ ὁποῖο ἐκτοπίζει.

2. Ἡ ἀρχὴ τοῦ Ἀρχιμήδη ἐφαρμόζεται καὶ στὰ ἀέρια.

3. Στὴν ἀτμόσφαιρα πρέπει νὰ ξεχωρίζουμε τὸ πραγματικὸ βάρος ἐνὸς σώματος ἀπὸ τὸ φαινόμενο βάρος.

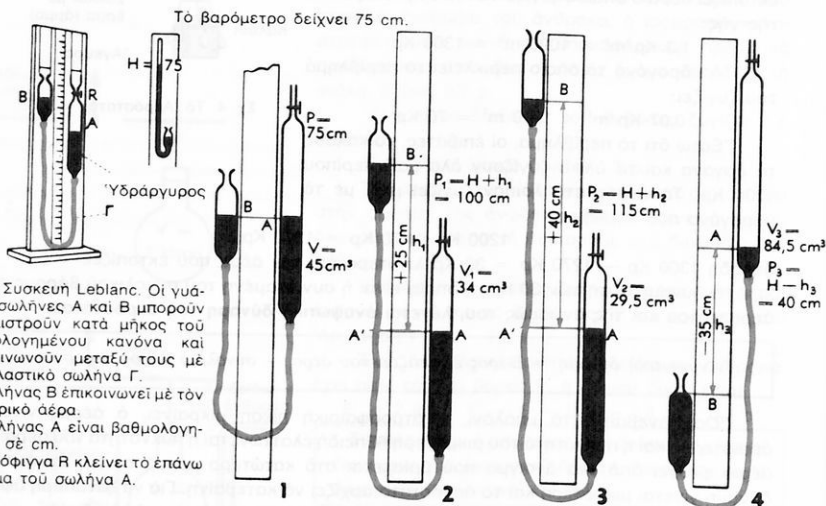
Τὸ φαινόμενο βάρος ἐνὸς σώματος ἰσοῦται μὲ τὴ διαφορὰ τοῦ πραγματικοῦ βάρους τοῦ σώματος καὶ τοῦ βάρους τοῦ ἀέρα πὺ ἐκτοπίζει.

4. Τὰ σφαιρικὰ μπαλόνια 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 ὁποῖα ἀσκεῖ ὁ ἀτμοσφαιρικὸς ἀέρας.

ΝΟΜΟΣ ΤΟΥ MARIOTTE

1 Παρατήρηση. Κλείνουμε το άνοιγμα μιάς άντλίας ποδηλάτου και ώθουμε το έμβολό της. "Αν και δεν μπορεί ο αέρας να βγει απ' τόν κύλινδρο, έν τούτοις ο όγκος του μικραίνει και όσο πιο μεγάλη δύναμη ασκούμε πάνω στο έμβολο, τόσο κι' ο όγκος του γίνεται μικρότερος.

Συμπέρασμα. "Όσο μικραίνει ο όγκος τού αέρα, ο οποίος βρίσκεται περιορισμένος στόν κύλινδρο τής άντλίας, τόσο και η πίεσή του μεγαλώνει.



Σχ. 1: Συσκευή Leblanc. Οι γυάλινοι σωλήνες Α και Β μπορούν να γλιστρούν κατά μήκος του βαθμολογημένου κανόνα και συγκοινωνούν μεταξύ τους με τόν ελαστικό σωλήνα Γ. 'Ο σωλήνας Β επικοινωνεί με τόν έξωτερικό αέρα. 'Ο σωλήνας Α είναι βαθμολογημένος σε cm. 'Η στρόφιγγα R κλείνει τό επάνω άνοιγμα τού σωλήνα Α.

2 Μέτρηση. 'Η συσκευή τού σχήματος 1 (Leblanc) μās επιτρέπει να μελετήσουμε τή μεταβολή τού όγκου ενός αερίου, όταν η πίεσή του μεταβάλλεται και η θερμοκρασία του μένει σταθερή.

"Εστω ότι τό πείραμα γίνεται, όταν η ατμοσφαιρική πίεση, πού μās δείχνει ένα υδραργυρικό βαρόμετρο, είναι 75 cmHg.

α) όταν η στρόφιγγα R είναι άνοιχτή, ή στάθμη στά σημεία Α και Β βρίσκεται στο ίδιο όριζόντιο επίπεδο, γιατί και στά δύο σημεία ένεργεί ή ίδια πίεση (ή ατμοσφαιρική).

"Αν κλείσουμε τή στρόφιγγα R, ή πίεση στή στάθμη Α δεν αλλάζει. 'Ο αέρας ο οποίος είναι περιορισμένος πάνω απ' αυτή έχει πίεση ίση με τήν ατμοσφαιρική: 75 cmHg και όγκος 45 cm³.

β) Μē κλειστή τή στρόφιγγα R μετακινούμε τούς δύο σωλήνες με τρόπο ώστε ή στάθμη Β να βρίσκεται σε ύψος $h_1 = 25$ cm απ' τή στάθμη Α.

Τά σημεία Α και Α' πού βρίσκονται στο ίδιο όριζόντιο επίπεδο θα έχουν τήν ίδια πίεση. Πίεση στό Α = πίεση στό Α' = πίεση στό Β + 25 cmHg.

Πίεση περιορισμένου αέρα : $P_1 = 100$ cmHg δηλ. (75 + 25) cmHg.

"Όγκος περιορισμένου αέρα : $V_1 = 34$ cm³.

γ) Έπαναλαμβάνομε τὸ προηγούμενο πείραμα μὲ κλειστή τὴ στρόφιγγα Β, ἀλλὰ τώρα ἡ στάθμη Β νὰ βρίσκεται σὲ ὕψος $h_2 = 40 \text{ cm}$ πάνω ἀπ' τὴ στάθμη Α

$$P_2 = 75 \text{ cmHg} + 40 \text{ cmHg} = 115 \text{ cmHg}$$

Ὁ ὄγκος τοῦ περιορισμένου ἀέρα εἶναι: $V_2 = 29,5 \text{ cm}^3$

δ) Ἄν ἡ στάθμη Β βρίσκεται 35 cm χαμηλότερα τῆς Α: $h_3 = 35 \text{ cm}$

Ἡ πίεση στὸ Α θὰ εἶναι: $P_3 = 75 \text{ cmHg} - 35 \text{ cmHg} = 40 \text{ cmHg}$

καὶ ὁ ὄγκος τοῦ περιορισμένου ἀέρα: $V_3 = 84,5 \text{ cm}^3$

Ἐκτελοῦμε μὲ τὸν ἴδιο τρόπο μιά σειρά πειραμάτων καὶ τὰ ἀποτελέσματα τὰ γράφομε σὲ ἓναν πίνακα. Ἀτμοσφαιρική πίεση $H = 75 \text{ cmHg}$.

h cm	0	+15	+25	+40	-15	-25	-35
P H + h	75	90	100	115	60	50	40
V cm ³	45	37,5	34	29,5	56	68	84,5
P × V	3375	3375	3400	3392,5	3360	3400	3380

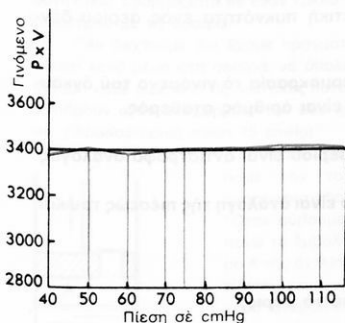
Παρατηροῦμε ὅτι τὸ γινόμενο τῆς πίεσεως ἐπὶ τὸν ὄγκο πλησιάζει πάντοτε τὸν ἀριθμὸ 3375.

Ἡ πειραματικὴ αὐτὴ ἐπαλήθευση μᾶς ἐπιτρέπει νὰ διατυπώσουμε ἓναν ἀπλό νόμο, τὸ νόμο τοῦ Mariotte.

Νόμος τοῦ Mariotte: Σὲ σταθερὴ θερμοκρασία τὸ γινόμενο τοῦ ὄγκου μᾶς μάζας ἀερίου ἐπὶ τὴν πίεσή του εἶναι ἀριθμὸς σταθερός.

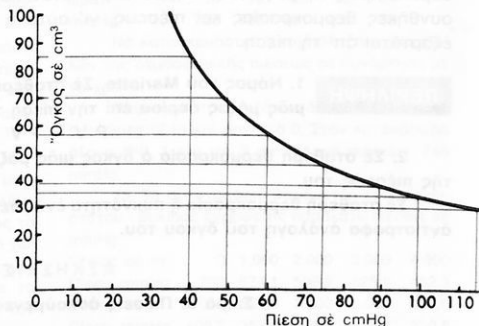
$$P \times V = P' \times V' \quad \text{ἢ} \quad \frac{P}{P'} = \frac{V'}{V}$$

Σὲ σταθερὴ θερμοκρασία ὁ ὄγκος μᾶς μάζας ἀερίου εἶναι ἀντίστροφα ἀνάλογος πρὸς τὴν πίεσή του.



Σχ. 2: Σὲ σταθερὴ θερμοκρασία τὸ γινόμενο τοῦ ὄγκου ἐπὶ τὴν πίεση τῆς ἴδιας μάζας ἀερίου εἶναι ἀριθμὸς σταθερός:

$$V P = V' P'$$



Σχ. 3: Σὲ σταθερὴ θερμοκρασία ὁ ὄγκος μᾶς μάζας ἀερίου εἶναι ἀντίστροφα ἀνάλογος πρὸς τὴν πίεσή του.

3 Μεταβολὴ τῆς πυκνότητας ἐνὸς ἀερίου σὲ συνάρτηση μὲ τὴν πίεσή του.

Ἄν M εἶναι ἡ μάζα ἐνὸς ἀερίου,

α) μὲ πίεση P ὁ ὄγκος του εἶναι V καὶ ἡ πυκνότητά του $\rho = \frac{M}{V}$

β) με πίεση P' ό όγκος του γίνεται V' και ή πυκνότητά του $\rho' = \frac{M}{V}$

$$\rho = \frac{M}{V} = \frac{M}{V} \times \frac{V'}{M} \quad \eta \quad \frac{\rho}{\rho'} = \frac{V'}{V}$$

δηλ. οι πυκνότητες είναι αντίστροφα ανάλογες τών όγκων τών αερίων.

Έχομε όμως έπαληθεύσει πειραματικά ότι:

$$\frac{P}{P'} = \frac{V'}{V} \quad \text{κι' έπομένως} \quad \frac{\rho}{\rho'} = \frac{P}{P'}$$

Σέ σταθερή θερμοκρασία ή πυκνότητα έ ενός αερίου είναι ανάλογη με την πίεσή του.

4 Έφαρμογή. Σε κανονική πίεση μιá μάζα 44 g διοξειδίου του άνθρακα κατέχει ένα όγκο 22,4 ℓ.

Ή πυκνότητα του αερίου αυτού θα είναι:

$$\frac{44 \text{ g}}{22,4 \text{ ℓ}} = 1,96 \text{ g/ℓ}$$

Σέ πίεση 10 atm και με την ίδια θερμοκρασία ή ίδια μάζα αερίου (44g) κατέχει ένα όγκο:

$$\frac{22,4 \text{ ℓ}}{10} = 2,24 \text{ ℓ}$$

και ή πυκνότητα του διοξειδίου του άνθρακα θα είναι τώρα:

$$\frac{44 \text{ g}}{2,24 \text{ ℓ}} = 19,6 \text{ g/ℓ}$$

Ή πίεση έ ενός αερίου δεκαπλασιασθεί, και ή πυκνότητά του δεκαπλασιάζεται.

5 Σχετική πυκνότητα.

Έπειδή ή σχετική πυκνότητα έ ενός αερίου ως προς τόν άέρα είναι ό λόγος μιás μάζας αερίου προς τή μάζα ίσου όγκου άέρα, όταν και τά δυό άέρια βρίσκονται στις ίδιες συνθήκες θερμοκρασίας και πιέσεως, γι' αυτό ή σχετική πυκνότητα έ ενός αερίου δέν έξαρτάται άπ' τή πίεση.

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

1. Νόμος του Mariotte. Σε σταθερή θερμοκρασία τó γινόμενο του όγκου μιás μάζας αερίου επί την πίεσή του είναι αριθμός σταθερός.

$$P V = P' V'$$

2. Σε σταθερή θερμοκρασία ό όγκος μιás μάζας αερίου είναι αντίστροφα ανάλογος τής πιέσεώς του.

Σέ σταθερή θερμοκρασία ή πυκνότητα έ ενός αερίου είναι ανάλογη τής πιέσεώς του και αντίστροφα ανάλογη του όγκου του.

ΑΣΚΗΣΕΙΣ

Σειρά 8: Πιέσεις άσκούμενες από τά άέρια.

Σημείωση: Σε όλα τά προβλήματα θα παίρνομε: ειδικό βάρος ύδραργύρου 13,6 p/cm³

I. Άτμοσφαιρική πίεση.

1. Νά ύπολογιστούν σε p/cm² και σε millibars άτμοσφαιρικές πιέσεις που μετρήθηκαν με στήλη ύδραργύρου ύψους 68 cm, 72,2 cm, 752 mm.

2. Στην κορυφή έ ενός βουνού βρίσκομε

άτμοσφαιρική πίεση 478 mm ύδραργύρου. Ποία είναι ή τιμή αυτής τής πιέσεως σε millimπάρ και σε άτμόσφαιρες;

3. Σε ποιές μεταβολές ύψους τής ύδραργυρικής στήλης αντίστοιχούν οι πιέσεις: 538 p/cm²; 1 Kp/cm²; 1,028 millimπάρ; 0,730 atm;

4. 1 Kp ίσοδυναμεί στό Παρίσι με 9,81 N, που είναι μονάδα δυνάμεως. Τό 1 N κατά τετραγωνικό

μέτρο είναι μονάδα πίεσεως (N/m²). 'Η πίεση δηλ. που άσκειται από μία δύναμη 1 N, που ένεργεί κάθετα σε μία επιφάνεια 1 m² και είναι ομοίμορφα διαμοιρασμένη πάνω σ' αυτή.

Νά υπολογιστεί 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 άέρα πάνω σε όλη την επιφάνεια του δέρματος του ανθρώπου;

Νά υπολογιστεί 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 σπάζει η μεμβράνα, είναι 5 cmHg, νά βρεθεί η πιεστική δύναμη που άσκήθηκε πάνω στη μεμβράνα. ('Ατμ. πίεση 76 cmHg).

8. Τόν XVII αιώνα ο δήμαρχος του Μαγδεβούργου Otto de Quericke έκανε τό εξής πείραμα. Κατασκεύασε δύο ήμισφαίρια διαμέτρου 80 cm, τό όποια εφάρμοζαν αεροστεγώς τό ένα με τό άλλο. 'Από τό σφαίρα αυτή άφάιρεσε τον άέρα και κατόρθωσε νά πετύχει ένα τέτοιο κενό, ώστε για νά αποχωριστούν τό 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 έχομε πραγματοποιήσει τέλειο κενό μέσα στη σφαίρα, νά υπολογιστεί η ένταση κάθε μιάς από τις πιεστικές δυνάμεις που αντιδρούν στον αποχωρισμό των δύο ήμισφαιρών. ('Αρμοσφαιρική πίεση 75 cmHg).

9. Στο σχήμα 1 βλέπομε την τομή μιάς αναρροφητικής άντλιας. "Όταν σύρουμε προς τό πάνω τό έμβολο στο χώρο A της άντλιας, σχηματίζεται κενό, όποτε τό νερό άνεβαίνει και τον γεμίζει.

α) 'Ως ποió μέγιστο ύψος μπορεί μιά τέτοια άντλια νά άνεβάσει νερό από ένα πηγάδι, όταν η ατμοσφαιρική πίεση είναι 76 cmHg;

β) 'Ως ποió μέγιστο ύψος θά άνεβάσει θαλασσινό νερό, αν τό ειδικό βάρος του είναι 1,033 p/cm³

10. 'Ο κύλινδρος μιάς ατμομηχανής συγκοι-

νωει από τη μιά μεριά με τό λέβητα, όπου η πίεση του άτμου είναι 12 Kp/cm², και από την άλλη με τον εξωτερικό άέρα, όπου η πίεση είναι 1 Kp/cm². τό έμβολο έχει διάμετρο 40 cm.

Νά υπολογιστεί η δύναμη που εφαρμόζεται πάνω του.

11. 'Εκτελούμε τό πείραμα του Τορικήλλι με διάφορα υγρά, όταν η ατμοσφαιρική πίεση είναι 76 cmHg. Σε πόσο ύψος από τη στάθμη του υγρού της λεκάνης θά βρίσκεται η στάθμη του υγρού μέσα στο σωλήνα στο καθένα από τά παρακάτω υγρά:

α) στο νερό; (σχ. πυκν. 1), β) στο πετρέλαιο; (σχ. πυκν. 0,9), γ) στη γλυκερίνη; (σχ. πυκν. 1,25), δ) στο θειικό οξύ; (σχ. πυκν. 1,84).

II. Το βαρόμετρο:

12. "Ένα βαρόμετρο δείχνει στη βάση του πύργου του Eiffel 756 mmHg. Τί θά έδειχνε την ίδια στιγμή τό ίδιο βαρόμετρο στην κορυφή του πύργου; (ύψος 300 m). Μέσο βάρος ενός λίτρου άέρα: 1,25 p.

13. Παρατηρούμε ότι η ατμοσφαιρική πίεση που δείχνει ένα βαρόμετρο πέφτει 2 cm, όταν τό μεταφέρουμε από τους πρόποδες ενός λόφου στην κορυφή.

Πόση είναι η διαφορά ύψους ανάμεσα στους πρόποδες και στην κορυφή αυτού του λόφου; Μέσο βάρος ενός λίτρου άέρα: 1,25 p.

14. Σε ένα μετεωρολογικό σταθμό σημειώθηκαν οι παρακάτω τιμές της ατμοσφαιρικής πίεσεως σε χιλιοστόμετρα υδραργύρου.

ώρα:	0	2	4	6	8	10	12
mmHg	755	751	747	745	746	750	753
ώρα:	14	16	18	20	22	24	
mmHg	754	758	762	761	760	758	

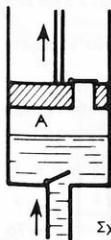
Νά κατασκευαστεί η καμπύλη των μεταβολών της ατμοσφαιρικής πίεσεως σε συνάρτηση με τό χρόνο.

Παίρνομε στον οριζόντιο άξονα OX, 1 cm για δύο ώρες (2 h) και άρχη τό 0. Στόν κατακόρυφο άξονα OY, 1 cm για 2 mm. 'Αρχή πίεσεων: 745 mmHg.

15. Τό αυτογραφικό βαρόμετρο ενός αεροστάτου - βολίδας έγραψε τις παρακάτω πιέσεις σε mmHg.

"Υψος σε m	0	1.000	2.000	3.000	4.000
Πίεση mmHg	760	674,1	596,2	525,8	462,3
"Υψος σε m	5.000	6.000	7.000	8.000	9.000
Πίεση mmHg	405,2	353,9	308	267	230,6
"Υψος σε m		10.000	11.000	12.000	20.000
Πίεση mmHg		198,3	169,7	145	41

Νά κατασκευαστεί η καμπύλη των μεταβολών της ατμοσφαιρικής πίεσεως σε συνάρτηση με τό ύψος. Παίρνομε στον οριζόντιο άξονα OX, 1 cm για 2.000 m και στον κατακόρυφο άξονα OY, 1 cm για 10 cmHg και άρχη τό 0. (Οι αριθμοί στρογγυλεύονται για τό ύψη της υδραργυρικής στήλης).



Σχ. 1.

16. α) Πόση είναι η ύψομετρική διαφορά δύο σημείων, για τα οποία παρατηρούμε μία μεταβολή 3,5 cm του βαρομετρικού ύψους σε σωλήνα Τορικήλλι με υδράργυρο;

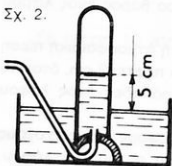
β) Ποιά θα ήταν η μεταβολή του ύψους της στήλης στις ίδιες συνθήκες σε ένα σωλήνα Τορικήλλι με γλυκερίνη; (Μέσο βάρος ενός λίτρου αέρα : 1,1 ρ· ειδικό βάρος υδραργύρου 13,6 ρ/cm³ γλυκερίνης 1,26 ρ/cm³.)

III. Πιέσεις ασκούμενες από τα αέρια. Το μανόμετρο.

17. Το οξυγόνο μεταφέρεται μέσα σε χαλύβδινες φιάλες, όπου βρίσκεται με πίεση (άρχιχη) 200 ως 250 Κρ/cm². Να υπολογιστούν οι πιέσεις αυτές σε ατμόσφαιρες.

18. Μέσα στους ηλεκτρονικούς σωλήνες η πίεση του αερίου είναι της τάξης ενός δεκάκις δισεκατομμυριοστού της ατμόσφαιρας. Να υπολογιστεί η πίεση αυτή σε mmHg.

Σχ. 2.



19. Περιοριζόμε υδρογόνο μέσα σε δοκιμαστικό σωλήνα αναστραμμένο πάνω σε μία λεκάνη με νερό.

α) Η στάθμη του νερού μέσα στο σωλήνα φθάνει 5 cm πάνω από τη στάθμη του νερού μέσα στην λεκάνη. Πόση είναι η πίεση του υδρογόνου, αν η ατμοσφαιρική πίεση είναι η κανονική;

β) Πόση θα είναι η πίεση του υδρογόνου, αν η στάθμη του νερού μέσα στο σωλήνα είναι 2,5 cm κάτω από τη στάθμη του νερού στη λεκάνη;

20. Άνοικτο υδραργυρικό μανόμετρο προσαρμόζεται σε μία γυάλινη σφαιρική φιάλη. Η στάθμη του υδραργύρου στον κλάδο που συγκοινωνεί με τη φιάλη βρίσκεται 72 mm ψηλότερα από τη στάθμη του στον άλλο κλάδο.

Πόση είναι σε mmHg ή σε ρ/cm² η πίεση του αερίου μέσα στη φιάλη, αν η ατμοσφαιρική πίεση είναι 76 cmHg;

21. Άνοικτο μανόμετρο με νερό προσαρμόζεται στον αγωγό του φωταερίου της πόλεως. Παρατηρούμε μία διαφορά στάθμης 75 mm και η χαμηλότερη είναι εκείνη που συγκοινωνεί με τον αγωγό.

Νά υπολογιστεί:

α) Σε ρ/cm² η διαφορά ανάμεσα στην πίεση του φωταερίου και την ατμοσφαιρική πίεση που είναι 76 cmHg.

β) Η πραγματική πίεση του αερίου σε ρ/cm² και σε cmHg.

γ) Η διαφορά στάθμης που θα είχαμε με ένα άνοικτο υδραργυρικό μανόμετρο.

22. Ένα άνοικτο μανόμετρο αποτελείται από δύο κλάδους 50 cm. Πόση μέγιστη πίεση πάνω ή κάτω από την ατμοσφαιρική μπορούμε να με-

τρήσουμε, αν το μανόμετρο περιέχει: α) νερό; β) υδράργυρο;

IV. Άρχη του Άρχιμήδη.

23. Ένα μπαλόνι φουσκωμένο με υδρογόνο έχει όγκο 7,5 ℓ. Το περιβλήμα του ζυγίζει 6 ρ και είναι δεμένο με ένα νήμα, που το κάθε μέτρο του ζυγίζει 0,1 ρ. Πόσο μήκος έχει το νήμα, όταν το μπαλόνι ισορροπεί στον αέρα; (Ειδικό βάρος αέρα: 1,24 ρ/ℓ, υδρογόνου 0,1 ρ/ℓ.)

24. Ένα σφαιρικό αερόστατο, που έχει όγκο 1.000 m³ και ζυγίζει με τα εξαρτήματά του 600 Κρ, μπορεί να μεταφέρει 2 άτομα βάρους 140 Κρ. Πόσο έρμα πρέπει να προσθέσουμε στο αερόστατο, για να ξεκινήσει με μία άνυψωτική δύναμη 10 Κρ:

α) Αν είναι φουσκωμένο με υδρογόνο; (Ειδικό βάρος 0,09 ρ/ℓ.)

β) Αν είναι φουσκωμένο με ήλιο; (Ειδικό βάρος 0,18 ρ/ℓ.)

γ) Αν είναι φουσκωμένο με φωταέριο; (Ειδικό βάρος 0,5 ρ/ℓ.)

Ειδικό βάρος αέρα: 1,3 ρ/ℓ

25. α) Ένα αερόστατο 1.800 m³ ζυγίζει 1.600 Κρ και άνυψώνεται στην αρχή με δύναμη 15 Κρ. Πόσο είναι το έρμα του, αν το ειδικό βάρος του αέρα είναι 1,23 ρ/ℓ

β) Αν το αερόστατο ισορροπήσει στο ύψος, όπου το ειδικό βάρος του αέρα είναι 1,07 ρ/ℓ, πόσο έρμα θα έχει πεταχτεί;

V. Νόμος του Mariotte.

26. Χρησιμοποιούμε στα εργαστήρια μεταλλικά δοχεία που περιέχουν 20ℓ υδρογόνο με πίεση 15 Atm. Πόσες φιάλες του 1ℓ μπορούμε να γεμίσουμε, σε κανονική πίεση, με μία τέτοια φιάλη υδρογόνου;

27. Για να γεμίσουμε ένα αερόστατο, χρειάζεται μια φιάλη με 20 ℓ υδρογόνο σε πίεση 50 Κρ/cm²

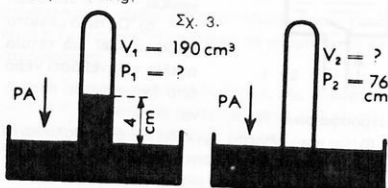
α) Πόσο όγκο έχει το αερόστατο, όταν φουσκωθεί στην κανονική ατμοσφαιρική πίεση;

β) Στις συνθήκες που γίνεται το γέμισμα του αεροστάτου, 22,4 ℓ υδρογόνου ζυγίζουν 2 ρ και 22,4 ℓ αέρα 29 ρ.

Πόσο βάρος έχει 1 ℓ υδρογόνο μέσα στη φιάλη, πριν αυτή ανοιχτεί;

Ποιά είναι η σχετική του πυκνότητα;

28. Αν σε πίεση 76 cmHg και 0° C, 1 ℓ αέρα ζυγίζει 1,3 ρ, πόσο όγκο πιάνουν 25 ρ αέρα 0° C σε πίεση 85 cmHg;



29. Ένας βαθμολογημένος σωλήνας ανατραμμένος, όπως φαίνεται στο σχήμα 3, πάνω σε μία λεκάνη με υδράργυρο, περιέχει αέριο όγκου $V_1 = 190 \text{ cm}^3$. Η στάθμη του υδραργύρου στο σωλήνα είναι 4 cm ψηλότερα από τη στάθμη του στη λεκάνη.

α) Πόση είναι η πίεση P του αερίου σε cmHg;
β) Πόσος θά ήταν στην ίδια θερμοκρασία ο όγκος V_2 της ίδιας μάζας του αερίου σε ατμοσφαιρική πίεση $P_2 = 76 \text{ cmHg}$;

30. α) Βάζομε λίγο αέρα στο βαρομετρικό θάλαμο ενός σωλήνα Τορικέλλι, οπότε ο υδράργυρος κατεβαίνει και ισορροπεί σε ύψος 751 mm και τότε το ύψος του βαρομετρικού θαλάμου είναι 15 cm. Πόση είναι η πίεση του αέρα μέσα στο θάλα-

μο: (Ατμοσφαιρική πίεση 756 cmHg).

β) Βυθίζομε το σωλήνα, ώστε το ύψος του υδραργύρου να γίνει 731 mm. Πόσο θά είναι τότε το ύψος του βαρομετρικού θαλάμου;

31. Ένα κλειστό μανόμετρο σχήματος U, με άνω κλάδους Α και Β, της ίδιας τομής, περιέχει υδράργυρο.

Όταν ο κλάδος Β είναι ανοιχτός στην ατμόσφαιρα ($H = 76 \text{ cmHg}$), ο υδράργυρος βρίσκεται και στους δύο κλάδους στο ίδιο οριζόντιο επίπεδο και ο περιορισμένος στον κλάδο Α αέρας έχει ύψος 20 cm. Εφαρμόζομε τον κλάδο Β σε ένα δοχείο με αέριο και βλέπομε ότι ο υδράργυρος κατεβαίνει 10 cm μέσα σ' αυτόν. Πόση είναι η πίεση του αερίου του δοχείου;

35° ΜΑΘΗΜΑ: Θερμοκρασία.

ΤΟ ΥΔΡΑΡΓΥΡΙΚΟ ΘΕΡΜΟΜΕΤΡΟ

1 Παρατήρηση.

Τα δυο αυτά θερμόμετρα μοιάζουν με εκείνα που χρησιμοποιούμε στην καθημερινή μας ζωή και έχουν:

μιά βαθμολογία

στην πλάκα -10° 60

στο γυαλί -10° 110

Οι γραμμές της βαθμολογίας διαιρούν το βαθμολογημένο τμήμα σε ίσα μέρη

ένα σωλήνα πολύ λεπτό (τριχοειδή)

γεμάτο ως ένα σημείο με οινόπνευμα (1)

γεμάτο ως ένα σημείο με υδράργυρο

ένα δοχείο

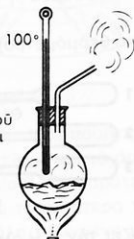
γεμάτο οινόπνευμα
θερμόμετρο
δωματίου

γεμάτο υδράργυρο
Υδραργυρικό
θερμόμετρο

Αντιστοιχία των υποδιαίρεσεων 0° και 100° του υδραργυρικού θερμομέτρου και των υποδιαίρεσεων του οινόπνευματικού.

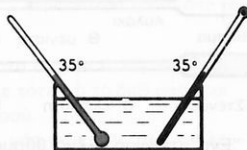


Μέσα στον πάγο που λιώνει η στάθμη του υδραργύρου και του οινόπνευματος σταθεροποιούνται στην υποδιαίρεση 0° .



Ατμός νερού που βράζει

Μέσα στους ατμούς του νερού που βράζει η στάθμη του υδραργύρου σταθεροποιείται στην υποδιαίρεση 100° .



Μέσα στο χλιαρό νερό η στάθμη του υδραργύρου και του οινόπνευματος σταθεροποιούνται στην ίδια υποδιαίρεση: 35° π.χ.

1. Σε πολλά θερμόμετρα το δοχείο περιέχει πετρέλαιο, τολουόλιο ή ακόμα και κρεόζοτο (στο θερμόμετρο μέγιστου και ελάχιστου).

Συμπέρασμα: Οι υποδιαίρεσεις 0° και 100° του υδραργυρικού θερμομέτρου αντιστοιχούν στα σημεία όπου φτάνει ή στάθμη του υδραργύρου, όταν το θερμοόμετρο βρίσκεται αντίστοιχα μέσα σε πάγο που λιώνει και στους ατμούς του νερού που βράζει.

Κάθε υποδιαίρεση της βαθμολόγησης του υδραργυρικού θερμομέτρου είναι το εκατοστό της απόστασης που χωρίζει το 0° από το 100° .

Γι' αυτό το λόγο η βαθμολόγηση αυτή λέγεται εκατονταβάθμια ή κλίμακα εκατονταβάθμια⁽¹⁾ και επεκτείνεται πάνω απ' τους 100° και κάτω απ' τους 0° .

"Όταν το υδραργυρικό θερμοόμετρο ή το οινόπνευματικό ή κι όποιο άλλο εκατονταβάθμιο θερμοόμετρο βρίσκεται το ένα κοντά στ' άλλο, ή στάθμη του υγρού σ' όλους τους σωλήνες θα φτάνει στην ίδια υποδιαίρεση.



● "Όταν η στάθμη του υγρού σε ένα θερμοόμετρο σταματά στις υποδιαίρεσεις:

7 κάτω από το 0, 0, 25 κτλ.,

γράφουμε ότι το θερμοόμετρο δείχνει

-7°C

0°C

25°C

και διαβάζουμε

μείον 7 βαθμοί

0 βαθμοί

25 βαθμοί

Κελσίου

Κελσίου

Κελσίου

2 "Άλλα θερμομετρικά όργανα συγκριτικά βαθμολογημένα.

Βαθμολόγηση (συγκριτική) του οινόπνευματικού θερμομέτρου.

● Τοποθετούμε μέσα σε χλιαρό νερό το ένα κοντά στο άλλο ένα βαθμολογημένο υδραργυρικό θερμοόμετρο και ένα οινόπνευματικό, που δεν έχει βαθμολογηθεί. "Αν η στάθμη του υδραργύρου σταματήσει στην υποδιαίρεση 32° , σημειώνουμε και στο οινόπνευματικό, εκεί που σταματά ή στάθμη του οινόπνεύματος, την υποδιαίρεση 32° .

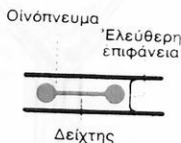
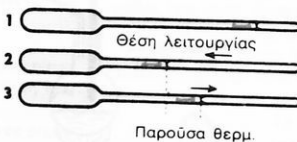
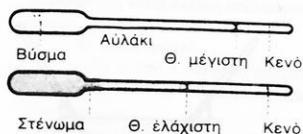
● Τοποθετούμε ύστερα το οινόπνευματικό θερμοόμετρο μέσα σε πάγο που λιώνει κι εκεί που θα σταματήσει ή στάθμη του οινόπνεύματος σημειώνουμε την υποδιαίρεση 0° .

"Αν διαιρέσουμε το διάστημα από 0° ως 32° σε 32 ίσια μέρη, τότε ή κάθε υποδιαίρεση θα αντιστοιχεί σε ένα βαθμό εκατονταβάθμου ή Κελσίου.

"Άλλα θερμοόμετρα σε χρήση.

α) Θερμοόμετρο μέγιστου (ιατρικό θερμοόμετρο)

β) Θερμοόμετρο ελάχιστου



"Ένα στένωμα ή ένα βύσμα εμποδίζει τον υδράργυρο να κατεβεί, όταν ψύχεται.

"Η ελεύθερη επιφάνεια του υγρού παρασύρει το δείκτη, όταν το υγρό ψύχεται.

1. Λέγεται επίσης και κλίμακα Κελσίου, από το όνομα του Σουηδού Φυσικού ό οποίος το 1742 κατασκεύασε το πρώτο υδραργυρικό θερμοόμετρο.

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

1. Το υδραργυρικό θερμόμετρο 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 ή στάθμη του υδραργύρου, όταν βάλουμε το θερμόμετρο μέσα σε πάγο που λιώνει.

3. Το σημείο 100 είναι εκείνο όπου σταματά ή στάθμη του υδραργύρου, όταν βάλουμε το θερμόμετρο στους ατμούς του νερού, που βράζει σε κανονική ατμοσφαιρική πίεση 76 cmHg.

4. Το διάστημα 0 - 100° αποτελεί την εκατονταβάθμια κλίμακα ή κλίμακα Κελσίου του υδραργυρικού θερμομέτρου.

5. Υπάρχουν κι άλλα θερμόμετρα με υγρά, βαθμολογημένα σε σύγκριση με το υδραργυρικό θερμόμετρο.

Το υδραργυρικό θερμόμετρο είναι εκείνο που μας δίνει την πιο μεγάλη ακρίβεια.

36° ΜΑΘΗΜΑ: Διαστολή.

Η ΕΝΝΟΙΑ ΤΗΣ ΘΕΡΜΟΚΡΑΣΙΑΣ ΠΕΙΡΑΜΑΤΑ ΔΙΑΣΤΟΛΗΣ (ΠΟΙΟΤΙΚΑ)

1 Η έννοια της θερμοκρασίας.

α) Αυτή η έννοια είναι το αίσθημα που μας δίνει το αισθητήριο της άφης και μας κάνει να λέμε:

—οτι ένα σώμα είναι θερμό ή ότι η **θερμοκρασία του είναι υψηλή**, ή

—οτι ένα σώμα είναι ψυχρό ή ότι η **θερμοκρασία του είναι χαμηλή**.

Με την αίσθηση αυτή μπορούμε ακόμα να ειπούμε:

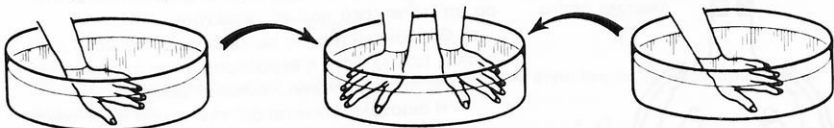
οτι ένα σώμα είναι $\left\{ \begin{array}{l} \text{περισσότερο θερμό από} \\ \text{έξισου θερμό με} \\ \text{περισσότερο ψυχρό από} \end{array} \right\}$ ένα άλλο

οτι η θερμοκρασία του είναι $\left\{ \begin{array}{l} \text{υψηλότερη από} \\ \text{έξισου υψηλή με} \\ \text{λιγότερο υψηλή από} \end{array} \right\}$ τη θερμοκρασία ενός άλλου σώματος.

β) Η αίσθηση την οποία έχουμε απ' την άφη δεν είναι ακριβής.

Τί σημαίνει ακριβώς η έκφραση: νερό ζεστό, πολύ ζεστό, χλιαρό κτλ.

γ) Η αίσθηση που μας δίνει η άφη δεν είναι αξιόπιστη.



Σχ. 1

A : Νερό που δεν έχει θερμανθεί.

B : Νερό θερμό

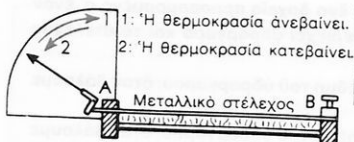
Γ : Νερό που έχει θερμανθεί περισσότερο χρόνο από το Β.

● Τα τρία δοχεία περιέχουν νερό στην ίδια ποσότητα.

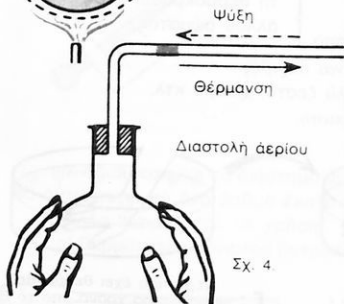
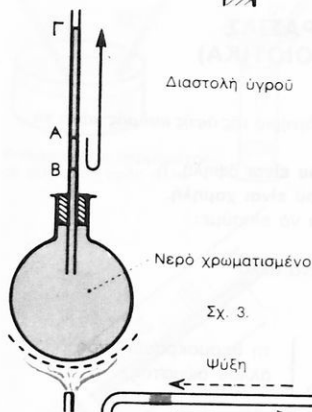
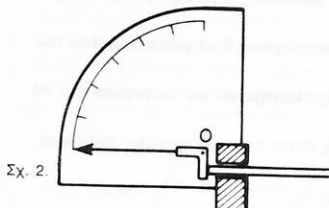
Βυθίζουμε το δεξιό μας χέρι στο δοχείο Α και το αριστερό στο δοχείο Γ 1 ή 2 mn και αμέσως ύστερα και τα δύο μαζί στο δοχείο Β. Θα παρατηρήσουμε τότε ότι το δεξιό μας χέρι μας δίνει την αίσθηση του θερμού, ενώ το αριστερό του ψυχρού.

● "Αν πάρουμε απ' το ψυγείο μία φιάλη τυλιγμένη με χαρτί, μας φαίνεται ότι η φιάλη είναι πιο κρύα από το χαρτί.

● "Αν κρατήσουμε στο ένα μας χέρι ένα μεταλλικό χάρακα και στο άλλο έναν ξύλινο, ο μεταλλικός χάρακας θα μας φανεί πιο κρύος απ' τον ξύλινο, αν και τους πήραμε απ' το ίδιο μέρος, π.χ. από ένα τραπέζι.



Συμπέρασμα. Η αίσθηση της αφής δεν αρκεί για να εκτιμήσουμε τη θερμοκρασία, γιατί δεν είναι ακριβής ούτε και αξιόπιστη.



2 Πειράματα διαστολής (ποιοτικά).

● Το όργανο που βλέπουμε στο σχήμα 2 είναι ένα πυρόμετρο με πίνακα. Το μεταλλικό στέλεχος AB είναι στερεωμένο με μία βίδα από το ένα άκρο B και ελεύθερο να γλιστρά απ' το άλλο άκρο A. Το άκρο αυτό A έρχεται σε επαφή με το μικρό βραχίονα ενός γωνιακού μοχλού, του οποίου ο μεγάλος βραχίονας καταλήγει σε μία ένδεικτική βελόνα.

● "Αν θερμάνουμε με φλόγα οινόπνεύματος το στέλεχος, ή θερμοκρασία του ανεβαίνει και το μήκος του μεγαλώνει, παθαίνει διαστολή.

Η διαστολή αυτή φαίνεται από τη μετατόπιση της βελόνας.

"Όταν παύσουμε να θερμαίνουμε το στέλεχος, ή θερμοκρασία του κατεβαίνει και το στέλεχος ξαναπαίρνει σιγά σιγά το αρχικό του μήκος, παθαίνει συστολή.

"Αν θερμάνουμε το νερό μίας σφαιρικής φιάλης (σχ. 3), ή θερμοκρασία του ανεβαίνει και ο όγκος του μεγαλώνει, παθαίνει διαστολή.

"Αν σταματήσουμε τη θέρμανση, το νερό ξαναπαίρνει σιγά σιγά τόν αρχικό του όγκο, παθαίνει συστολή.

Παρατηρούμε ότι στην αρχή του πειράματος ή στάθμη του χρωματισμένου νερού πέφτει απότομα ως το σημείο B και ύστερα ανεβαίνει κανονικά στο Γ.

Πρώτα διαστέλλεται το γυάλινο δοχείο και, επειδή μεγαλώνει ο όγκος του, ή στάθμη του νερού κατεβαίνει. "Υστερα αρχίζει να διαστέλλεται και το νερό, αλλά πολύ περισσότερο από το δοχείο.

Τά υγρά λοιπόν διαστέλλονται πολύ περισσότερο απ' τα στερεά που τά περιέχουν.

● Θερμαίνουμε με τις παλάμες μας τόν άερα μίας φιάλης (σχ. 4). Τότε ή θερμοκρασία του ανεβαίνει και ο όγκος του μεγαλώνει, παθαίνει διαστολή.

Η διαστολή φαίνεται απ' την ταχεία μετατόπιση μίας σταγόνας χρωματισμένου νερού προς τά δεξιά του σωλήνα.

"Αν σταματήσουμε να θερμαίνουμε τη φιάλη, ο άερας ξαναπαίρνει τόν αρχικό του όγκο, παθαίνει συστολή.

Αυτό φαίνεται απ' τη σταγόνα που ξαναγυρίζει στην αρχική της θέση. Γιατί:

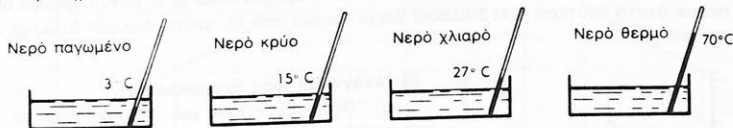
Συμπέρασμα. "Όταν ή θερμοκρασία ενός σώματος ανεβαίνει, τó σόμα διαστέλλεται, ενώ όταν ή θερμοκρασία κατεβαίνει, τó σόμα συστέλλεται.

3 Μπορούμε τώρα να καταλάβουμε πώς λειτουργεί τó θερμόμετρο.

"Όταν ένα θερμόμετρο βρίσκεται π.χ. πάνω σ' ένα τραπέζι, δείχνει έστω 15°C. "Αν τó

βάλουμε σε θερμό νερό, παίρνει γρήγορα, λόγω της κατασκευής του, τη νέα θερμοκρασία. 'Η στάθμη του υγρού στο θερμόμετρο ανεβαίνει (γιατί;) και αν σταματήσει στην υποδιαίρεση 45°, η θερμοκρασία του θερμομετρικού υγρού και επομένως και τού νερού είναι 45°.

- Τα παρακάτω τέσσερα δοχεία περιέχουν την ίδια ποσότητα νερό.
Τά δοκιμάζουμε με τὸ χέρι μας και τὰ τοποθετούμε στη σειρά ἀρχίζοντας ἀπὸ τὸ δοχείο με τὸ ψυχρότερο νερό. Ὑστερα βάζουμε διαδοχικὰ τὸ θερμόμετρο στὸ καθένα δοχείο. Παρατηροῦμε τότε ὅτι ἡ θερμοκρασία τοῦ νεροῦ εἶναι π.χ.:



Συμπέρασμα. Τὸ θερμόμετρο δείχνει με ἀκριβεία καὶ ἀντικειμενικὰ τὴ θερμοκρασία ἐνὸς σώματος.

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

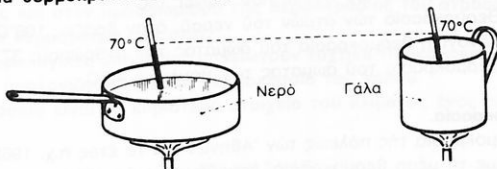
1. Ὃταν ἡ θερμοκρασία ἐνὸς σώματος ἀνεβαίνει, τὸ σῶμα διαστέλλεται, ἐνῶ, ὅταν κατεβαίνει, συστέλλεται.

2. Ἡ ἀτάθμη στὴν ὁποία φτάνει τὸ θερμομετρικὸ ὑγρὸ, ὅταν τοῦτο συστέλλεται ἢ διαστέλλεται, μᾶς ἐπιτρέπει νὰ διαβάσουμε πάνω στὴ βαθμολογημένη κλίμακα τὴ θερμοκρασία τοῦ σώματος, ὅπου ἔχομε βάλει τὸ θερμόμετρο.

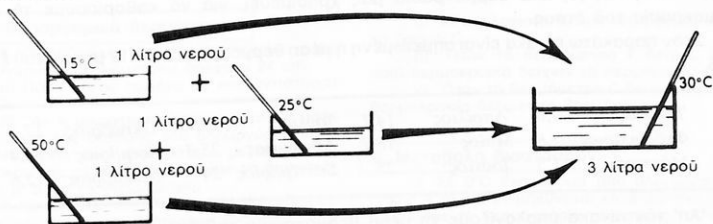
37° ΜΑΘΗΜΑ: Πῶς σημειώνονται οἱ θερμοκρασίες.

ΧΡΗΣΗ ΤΟΥ ΘΕΡΜΟΜΕΤΡΟΥ ΓΙΑ ΤΗ ΣΗΜΕΙΩΣΗ ΜΕΡΙΚΩΝ ΘΕΡΜΟΚΡΑΣΙΩΝ

1. Λέμε ὅτι μιὰ θερμοκρασία εἶναι ἴση με μιὰ ἄλλη θερμοκρασία.



2. Δὲν μπορούμε ὅμως νὰ πούμε ὅτι μιὰ θερμοκρασία εἶναι ἴση με τὸ ἄθροισμα πολλῶν θερμοκρασιῶν.

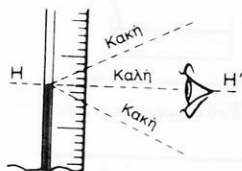


3 λίτρα νερό εἶναι τὸ ἄθροισμα ἐνὸς λίτρου, 30°C δὲν εἶναι τὸ ἄθροισμα 15°C καὶ 50°C καὶ 25°.

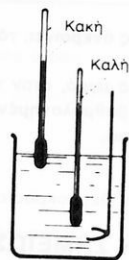
Συμπέρασμα. Το θερμόμετρο μᾶς δίνει τὴ δυνατότητα νὰ χαρακτηρίσουμε τὴ θερμοκὴ κατάσταση ἑνὸς σώματος, δηλαδὴ νὰ τὴν ἐκφράσουμε μὲ ἕνα ὁρισμένο ἀριθμὸ, ποὺ λέγεται θερμοκρασία τοῦ σώματος.

Ἡ θερμοκρασία ἐπομένως εἶναι ἕνα μέγεθος ποὺ δὲν μετρίεται, ἀλλὰ μπορεῖ νὰ ἐκφραστῆ, ἢ νὰ σημειωθεῖ μὲ ἕνα ἀριθμὸ, ὅπως εἶδαμε, μὲ τὸ θερμόμετρο.

Λέμε π.χ. ὅτι ἕνα σῶμα ἔχει θερμοκρασία 15°C καὶ ἕνα ἄλλο 30°C, δὲν μποροῦμε ὅμως νὰ ποῦμε ὅτι τὸ δεύτερο ἔχει διπλάσια θερμοκρασία ἀπὸ τὸ πρῶτο, δηλαδὴ ὅτι εἶναι δύο φορές πιὸ ζεστό.



Ἀνάγνωση θερμοκρασίας



Λήψη θερμοκρασίας υγρού

3 Ἀνάγνωση μιᾶς θερμοκρασίας.

α) Ὄταν διαβάζουμε μιὰ θερμοκρασία, τὸ μάτι μας πρέπει νὰ βρίσκεται στὸ ὀριζόντιο ἐπίπεδο ποὺ καθορίζει ἡ ἐλεύθερη ἐπιφάνεια τοῦ ὑδραργύρου ἢ τοῦ οἰονοπιεύματος μέσα στὸ σωλῆνα.

- Ἄν θέλουμε νὰ βροῦμε τὴ θερμοκρασία ἑνὸς ὑγροῦ, πρέπει νὰ τὸ ἀνακατέψουμε, γιὰ νὰ ἐξισώσουμε τὴ θερμοκρασία του.

Τὸ δοχεῖο τοῦ θερμομέτρου πρέπει νὰ βυθίζεται ὁλόκληρο μέσα στὸ ὑγρὸ.

- Ἄν θέλουμε νὰ βροῦμε τὴ θερμοκρασία τοῦ ἀτμοσφαιρικοῦ ἀέρα, τοποθετοῦμε τὸ θερμόμετρο στὴ σκιά καὶ μακριὰ ἀπ' τὸν τοῖχο.

β) Σημειώνουμε μερικὲς θερμοκρασίες:

- μέσα στὴν τάξη
- στὸ ὑπόστεγο στὶς 9h, 12h, καὶ 15h.
- κάτω ἀπ' τὴ μασχάλη (ιατρικὸ θερμόμετρο)
- στὰ ράφια ἑνὸς ψυκτικοῦ θαλάμου κτλ.

4 Μερικὲς χαρακτηριστικὲς θερμοκρασίες.

Θερμοκρασία τοῦ πάγου ποὺ λιώνει: 0°C

Θερμοκρασία τῶν ἀτμῶν τοῦ νεροῦ, ὅταν βράζει: 100°C

Κανονικὴ θερμοκρασία τοῦ σώματος τοῦ ἀνθρώπου: 37°C

Θερμοκρασία τοῦ σώματος τῶν πουλιῶν: 42°C.

5 Μέση θερμοκρασία.

Ἡ μέση θερμοκρασία τῆς πόλεως τῶν Ἀθηνῶν γιὰ τὸ ἔτος π.χ. 1965 εἶναι 17,41°C.

Γιὰ νὰ βροῦμε τὴ μέση θερμοκρασία, ἐργαζόμεστε ὡς ἐξῆς:

Βρίσκομε πρῶτα τὴ μέση θερμοκρασία τῆς ἡμέρας, τὴν ὁποία ὑπολογίζομε ἀπὸ 24 θερμοκρασίες ποὺ παίρνομε κάθε μιὰ ὥρα, καὶ κατόπι βρίσκομε τὴ μέση μηνιαία θερμοκρασία. Ἡ μέση μηνιαία θερμοκρασία μᾶς χρησιμεύει, γιὰ νὰ καθορίσουμε τὴ μέση θερμοκρασία τοῦ ἔτους.

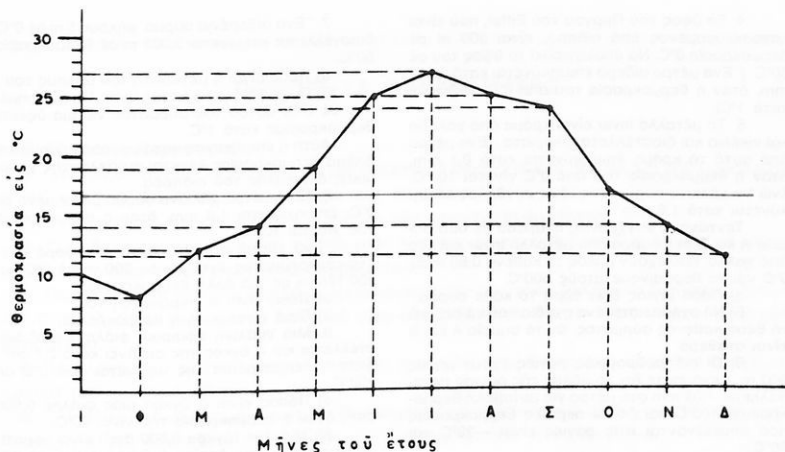
Στὸν παρακάτω πίνακα εἶναι σημειωμένη ἡ μέση θερμοκρασία τῶν 12 μηνῶν τοῦ ἔτους 1965.

Ἰανουάριος	9,6	Ἀπρίλιος	14,1	Ἰούλιος	27,7	Ὀκτώβριος	17,3
Φεβρουάριος	7,8	Μάιος	18,7	Αὐγουστος	25,3	Νοέμβριος	15,4
Μάρτιος	11,5	Ἰούνιος	25	Σεπτέμβριος	24	Δεκέμβριος	12,6

Ἀπ' τὸν πίνακα ὑπολογίζομε 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 μία οριζόντια γραμμή στο ύψος της μέσης θερμοκρασίας του έτους.

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

1. Η θερμοκρασία είναι μέγεθος που δεν μπορεί να μετρηθεί, αλλά μόνο να χαρακτηριστεί (να σημειωθεί).

Το θερμόμετρο μάς δίνει τη δυνατότητα να σημειώσουμε και όχι να μετρήσουμε μία θερμοκρασία.

2. Για να σημειώσουμε ακριβώς τη θερμοκρασία ενός σώματος, πρέπει να φέρουμε το θερμόμετρο σε όσο το δυνατό καλύτερη επαφή με το σώμα, να αποφύγουμε τα σφάλματα της άναγνωσης και στον προσδιορισμό της θερμοκρασίας του ατμοσφαιρικού αέρα να τοποθετούμε το θερμόμετρο στη σκιά.

3. Οι μετεωρολογικές υπηρεσίες σημειώνουν ταχτικά τη θερμοκρασία του ατμοσφαιρικού αέρα και υπολογίζουν τη μέση θερμοκρασία του τόπου.

Η θερμοκρασία είναι το κυριότερο στοιχείο του κλίματος ενός τόπου.

ΑΣΚΗΣΕΙΣ

Σειρά 9: Θερμοκρασία, θερμόμετρο.

I. Το υδραργυρικό θερμόμετρο.

1. Οι ενδείξεις 0° και 100° Κελσίου ενός υδραργυρικού θερμομέτρου απέχουν 24 cm.

α) Πόσο μήκος σωλήνα σε mm αντιστοιχεί σε 1°C;

β) Αν η μικρότερη, αντίληπτη με το μάτι, μετατόπιση της στάθμης του υδραργύρου είναι 1/5 mm, πόση είναι η μικρότερη μεταβολή της θερμοκρασίας σε °C που μπορούμε να διαπιστώσουμε μ' αυτό το θερμόμετρο;

2. Έκτός από την κλίμακα Κελσίου είναι σε χρήση και η κλίμακα Fahrenheit (Φαρενάιτ). Τα σημεία 0 και 100 της κλίμακας Κελσίου αντιστοιχούν στα σημεία 32 και 212 της κλίμακας Φαρενάιτ.

α) Να υπολογιστεί η τιμή του βαθμού F από το βαθμό C.

β) Όταν το θερμόμετρο F δείχνει 75,2°, ποιά θερμοκρασία δείχνει το θερμόμετρο C;

γ) Όταν το θερμόμετρο C δείχνει 18°, ποιά θερμοκρασία δείχνει το θερμόμετρο F;

II. Μεταβολή διαστάσεων.

3. Σε 0°C ένα σύρμα από αλουμίνιο έχει μήκος 1 m και επιμηκύνεται κατά 2,3 mm, όταν υψώνουμε τη θερμοκρασία του στους 100°C.

Πόσο επιμηκύνεται ένα σύρμα από το ίδιο υλικό μήκους 20 m, όταν η θερμοκρασία του υψωθεί από 0°C σε 75°C;

4. Το ύψος του Πύργου του Eiffel, που είναι κατασκευασμένος από σίδηρο, είναι 300 m σε θερμοκρασία 0°C. Νά υπολογισθεί το ύψος του σε 30°C. (Ένα μέτρο σίδηρο επιμηκύνεται κατά 0,612 mm, όταν η θερμοκρασία του από 0°C υψώνεται κατά 1°C).

5. Το μέταλλο invar είναι κράμα από χάλυβα και νικέλιο και διαστελλεται ελάχιστα. Ένα μέτρο από αυτό το κράμα επιμηκύνεται κατά 0,1 mm, όταν η θερμοκρασία του από 0°C γίνεται 100°C, ενώ 1m χάλκινο σύρμα στις ίδιες συνθήκες επιμηκύνεται κατά 1,6 mm.

Τεντώνομε συγχρόνως ανάμεσα σε δυο σημεία A και B ένα σύρμα από μέταλλο invar και ένα από χαλκό, που έχουν μήκος το καθένα 0.60 m σε 0°C και τα θερμαίνουμε στους 500°C.

α) Πόσο μήκος έχει τώρα το κάθε σύρμα;

β) Νά σχηματιστεί ένα σχέδιο που νά δείχνει τη θέση καθενός σύρματος, αν τὰ σημεία A και B είναι σταθερά.

6. Οι σιδηροδρομικές ράγες έχουν μήκος 800 m. Δεχόμαστε ότι το μήκος της ράγας μεταβάλλεται 1,05 mm στο μέτρο για μεταβολή θερμοκρασίας 100°C και ότι οι άκραιοι θερμοκρασίες που σημειώνονται στις ράγες είναι -20°C και 60°C.

α) Πόση είναι η μεταβολή του μήκους μιάς ράγας 800 m ανάμεσα σ' αυτές τις θερμοκρασίες;

β) Για νά εμποδιστεί αυτή η διαστολή, η ράγια συμπιέζεται με πολύ μεγάλη δύναμη και οι μηχανικοί δέχονται ότι μόνο τὰ 70 m από τὸ κάθε άκρο της ράγας διαστελλονται. Πόση θά είναι σ' αυτή την περίπτωση η μεταβολή του μήκους της ράγας για τίς ίδιες άκραιοι θερμοκρασίες -20°C και 60°C.

7. Ένα σιδηρένιο σύρμα, μήκους 5 m σε 0°C, διαστελλεται και γίνεται 5,003 m σε θερμοκρασία 50°C.

α) Πόση είναι η μεταβολή του μήκους του;

β) Πόση θά ήταν η επιμήκυνση 1m (μετρημένου σε 0°C) αυτού του σύρματος για μιά υψωση θερμοκρασίας κατά 1°C.

Αυτή η επιμήκυνση κατά μονάδα μήκους και βαθμό θερμοκρασίας λέγεται συντελεστής γραμμικής διαστολής του σιδήρου.

8. Ένα μέτρο χάλκινο σύρμα μετρημένο σε 0°C, επιμηκύνεται 1,6 mm, όταν η θερμοκρασία του γίνεται 100°C.

Ένα τέτοιο σύρμα για τή μεταφορά ηλεκτρικού ρεύματος έχει μήκος 200 m σε 0°C και 200,128 m σε μιά άλλη θερμοκρασία.

α) Πόση είναι η επιμήκυνσή του;

β) Ποία είναι αυτή η θερμοκρασία;

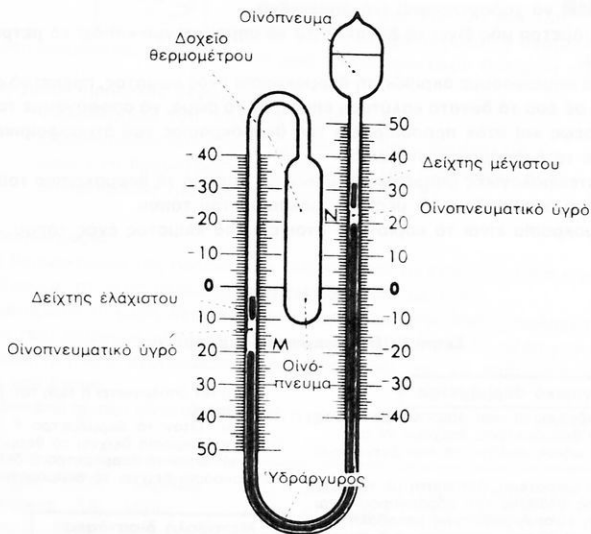
9. Μία γυάλινη σφαιρική φιάλη 1 dm³ διαστελλεται και ο όγκος της αυξάνει κατά 2,7 cm³, όταν η θερμοκρασία της υψώνεται από 0°C σε 100°C.

α) Πόσος είναι ο όγκος μιάς φιάλης 0,500 dm³, όταν η θερμοκρασία της γίνει 60°C;

β) Η φιάλη (όγκου 0,500 dm³) είναι γεμάτη με γλυκερίνη, της οποίας ο όγκος 1 dm³ σε 0°C αυξάνει κατά 0,500 cm³ για υψωση θερμοκρασίας 1°C.

Πόση είναι η αύξηση του όγκου της γλυκερίνης, όταν η θερμοκρασία της φιάλης γίνει 60°C;

γ) Πόσος όγκος γλυκερίνης θά χυθεί τότε από τή φιάλη;



Όταν μετατοπίζεται ο υδράργυρος, ώθει πότε τὸν ένα και πότε τὸν άλλο δείκτη. Τὸ οινόπνευματικό υγρὸ μπορεί νά κυκλοφορεῖ γύρω ἀπὸ τοὺς δείκτες, ἐνῶ ὕδραργυρος δὲν μπορεί. Οἱ δείκτες μένουν στή θέση τους, ὅταν ὁ υδράργυρος ἀποσύρεται, ἐνῶ ἀντίθετα μετατοπίζονται, ὅταν ὠθούνται ἀπὸ αὐτόν. Τὸ θερμομέτρο πού βλέπομε στὸ σχῆμα δείχνει θερμοκρασία 20°C. Τὸ ελάχιστο είναι 10°C και τὸ μέγιστο 25°C. Οἱ δείκτες, ἐπειδὴ εἶναι ἀπὸ σίδηρο, μποροῦν νά μετατοπιστοῦν ἐξωτερικὰ μὲν μαγνήτη.

38° ΜΑΘΗΜΑ: Μιά ποσότητα θερμότητας είναι ένα μέγεθος που μπορεί να μετρηθεί.

ΠΟΣΟΤΗΤΑ ΘΕΡΜΟΤΗΤΑΣ

1 Τι είναι η θερμότητα.

● "Αν πλησιάσουμε το χέρι μας σε μία ηλεκτρική θερμάστρα ή στη φλόγα του ύγραερίου ή του γκαζιού, θα έχουμε το αίσθημα της θερμότητας.

Η ηλεκτρική θερμάστρα και η φλόγα είναι **πηγές θερμότητας**.

● Τοποθετούμε πάνω από τη φλόγα μιάς λυχνίας οίνοπνεύματος ένα δοχείο με νερό, μέσα στο οποίο έχουμε βάλει ένα θερμόμετρο.

Παρατηρούμε ότι, ενώ η στάθμη του θερμομετρικού υγρού ανεβαίνει διαδοχικά στους 18° C, 25° C, 35° C κτλ., με το δάκτυλό μας εξακριβώνουμε ότι το νερό γίνεται συνεχώς θερμότερο.

● Η φλόγα του οίνοπνεύματος παρέχει συνεχώς θερμότητα στο νερό και η θερμοκρασία του νερού ανεβαίνει.

● "Αν πάσουμε 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 Bunsen, με αέριο και ηλεκτρικό καμινέτο π.χ.) δυο σφαιρικές φιάλες, την Α και την Β, οι οποίες περιέχουν την ίδια μάζα νερού $m = 600$ g και με την ίδια αρχική θερμοκρασία $t_1 = 20^\circ\text{C}$.

● Σημειώνουμε λεπτό κατά λεπτό τη θερμοκρασία του καθενός υγρού με τη βοήθεια των θερμομέτρων που έχουμε βάλει μέσα στις φιάλες και καταρτίζουμε τον παρακάτω πίνακα.

χρόνος (mn)	0	1	2	3	4	5	6
θερμοκρασία (°C) A	20	25	30	35	40	45	50
θερμοκρασία (°C) B	20	26	32	38	44	50	

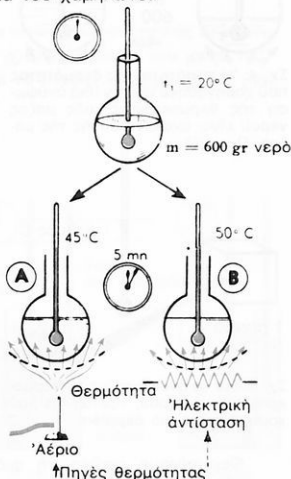
● "Όσο διαρκεί το πείραμα, δεν πρέπει να μεταβάλλουμε την ένταση της φλόγας των δυο πηγών.

Συμπέρασμα. Η ποσότητα θερμότητας, την οποία απορροφά μία μάζα νερό, είναι ανάλογη με την αύξηση της θερμοκρασίας του.

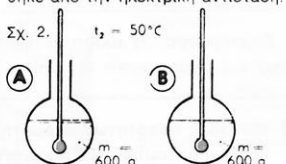
● Παρατηρούμε ότι η θερμοκρασία του νερού στη φιάλη Β ανεβαίνει πιο γρήγορα παρά στη φιάλη Α.

Αυτό συμβαίνει, γιατί η ηλεκτρική αντίσταση του καμινέτου παρέχει στο ίδιο χρονικό διάστημα περισσότερη θερμότητα απ' τη φλόγα του οίνοπνεύματος.

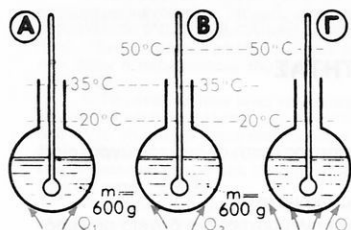
Σταματούμε τη θέρμανση, όταν η τελική θερμοκρασία του νερού γίνει και στις δυο φιάλες $t_2 = 50^\circ\text{C}$ (σχ. 2).



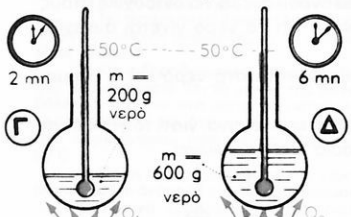
Σχ. 1: Το νερό της φιάλης Β δέχεται στο ίδιο χρονικό διάστημα περισσότερη θερμότητα από το νερό της φιάλης Α. Ποσότητα θερμότητας που χορηγήθηκε από τη λυχνία Bunsen. Ποσότητα θερμότητας που χορηγήθηκε από την ηλεκτρική αντίσταση.



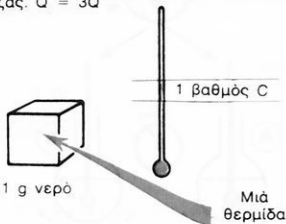
Σχ. 2: Ποσότητα θερμότητας Q που απορρόφησε η φιάλη Α. Ποσότητα θερμότητας Q που απορρόφησε η φιάλη Β.



Σχ. 3: Η ποσότητα θερμότητας Q είναι ίση προς $Q_1 + Q_2$.



Σχ. 4: Η ποσότητα της θερμότητας που χορηγήθηκε για την ίδια αύξηση της θερμοκρασίας μιάς μάζας νερού είναι ανάλογη αυτής της μάζας. $Q = 3Q_1$



Σχ. 5: Για να ανυψώσουμε τη θερμοκρασία 1 g νερού, πρέπει να του χορηγήσουμε μιά θερμίδα.

Θερμαίνουμε πρώτα τη φιάλη Γ, ώσπου η θερμοκρασία φθάσει τους 50°C και σημειώνουμε το χρόνο που χρειάστηκε: 2 mn.

Χωρίς να μεταβάλουμε την ένταση της φλόγας, θερμαίνουμε τη φιάλη Δ ως τη θερμοκρασία των 50°C και σημειώνουμε πάλι το χρόνο: 6 mn περίπου.

Βλέπουμε ότι ο χρόνος αυτός είναι τριπλάσιος του πρώτου και η ποσότητα της θερμότητας που απορρόφησε η φιάλη Δ είναι τριπλάσια της ποσότητας που απορρόφησε η φιάλη Γ.

Συμπέρασμα. Η ποσότητα της θερμότητας την οποία απορροφά μιά μάζα νερού, για να ανεβεί η θερμοκρασία του από t_1 ως t_2 , είναι ανάλογη με τη μάζα του.

3 Μονάδες ποσοτήτων θερμότητας:

Η θερμίδα (cal) είναι η ποσότητα της θερμότητας που πρέπει να δώσουμε σε 1 g νερού, για να ανεβεί η θερμοκρασία του κατά 1°C.

Πολλαπλάσια: Η χιλιοθερμίδα (Kcal) 1 Kcal = 1000 cal.

α) Η καθημιά πηγή θερμότητας ανέβασε τη θερμοκρασία ίσης μάζας νερού $m = 600$ g από $t_1 = 20^\circ\text{C}$ σε $t_2 = 50^\circ\text{C}$ δηλ. $t_2 - t_1 = 30^\circ\text{C}$

Λέμε ότι:

Ποσότητα θερμότητας που απορρόφησε το νερό της φιάλης Α = Ποσότητα θερμότητας που απορρόφησε το νερό της φιάλης Β.

Δύο ποσότητες θερμότητας είναι ίσες, όταν φέρνουν στην ίδια θερμοκρασία δυο ίσες μάζες νερού που είχαν την ίδια αρχική θερμοκρασία.

Κατά προσέγγιση μπορούμε να δεχτούμε ότι δυο ποσότητες θερμότητας είναι ίσες, όταν προκαλούν σε δυο ίσες μάζες νερού την ίδια μεταβολή της θερμοκρασίας τους.

β) Όταν η θερμοκρασία ανεβαίνει από 20°C σε 35°C, το νερό της φιάλης Α παίρνει μιά ποσότητα θερμότητας Q_1 και από 35°C σε 50°C μιά ποσότητα θερμότητας Q_2 (σχ. 3).

Η ποσότητα της θερμότητας, την οποία απορρόφησε το νερό για να ανεβεί η θερμοκρασία του από 20°C σε 50°C, είναι ίση με άθροισμα $Q_1 + Q_2$.

Άλλα $Q_1 = Q_2$ επειδή η αύξηση της θερμοκρασίας είναι η ίδια: 15°C.

Το νερό της φιάλης Α απορρόφησε λοιπόν από τους 20°C ως τους 50°C μιά ποσότητα θερμότητας $Q_1 + Q_2 = 2Q_1$.

Οι ποσότητες θερμότητας μπορούν να είναι ίσες και να προστεθούν η μία με την άλλη.

Συμπέρασμα. Μιά ποσότητα θερμότητας είναι μέγεθος που μπορεί να μετρηθεί.

γ) Δυο όμοιες σφαιρικές φιάλες (Γ, Δ) περιέχουν ή μιά 200 g και ή άλλη 600 g νερό στην ίδια αρχική θερμοκρασία 20°C (σχ. 4).

Μιά άλλη μονάδα θερμότητας είναι η Μεγαθερμίδα (Mcal), η οποία εκφράζει την ποσότητα θερμότητας που πρέπει να δώσουμε σε μία μάζα ενός τόνου νερού, για να ανέβει η θερμοκρασία του κατά 1°C.

Τύποι.

Ποιά ποσότητα θερμότητας πρέπει να δώσουμε σε μία μάζα νερού 600 g, για να ανέβει η θερμοκρασία του απ' τους 20°C στους 50°C:

$$Q = 1 \times 600 \times (50 - 20) = 18000 \text{ cal}$$

cal cal/g°C g °C

Και γενικά αν m η μάζα του νερού, t_1 η αρχική θερμοκρασία και t_2 η τελική θερμοκρασία, η ποσότητα θερμότητας που πρέπει να δώσουμε είναι

$$Q = 1 \times m \times (t_2 - t_1)$$

cal cal/g°C g °C

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

1. Η θερμότητα είναι η αιτία των μεταβολών της θερμοκρασίας.

2. Η ποσότητα της θερμότητας, την οποία απορροφά μία μάζα νερού και ανεβαίνει η θερμοκρασία του, είναι ανάλογη με τη μάζα αυτού του νερού και την αύξηση της θερμοκρασίας του.

3. Μονάδα θερμότητας είναι η θερμίδα (cal). Θερμίδα είναι η ποσότητα της θερμότητας που πρέπει να δώσουμε σε 1 g νερό, για να ανέβει η θερμοκρασία του κατά 1°C.

4. Η ποσότητα θερμότητας Q , η οποία χρειάζεται για να ανέβει η θερμοκρασία μίας μάζας νερού m από t_1 °C σε t_2 °C, είναι: $Q = m \times (t_2 - t_1)$

39° ΜΑΘΗΜΑ: Πώς μετρούμε μία ποσότητα θερμότητας.

ΤΟ ΘΕΡΜΙΔΟΜΕΤΡΟ ΜΕ ΝΕΡΟ

1. Τοιχώματα αγωγίμα και τοιχώματα μονωτικά.

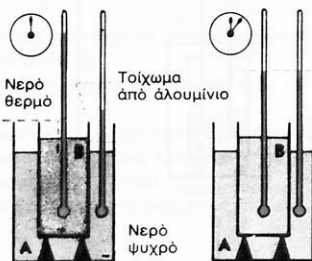
α) Τοποθετούμε μέσα στο δοχείο A, που περιέχει νερό 20°C, ένα δοχείο από αλουμίνιο B με νερό 60°C (σχ. 1). Παρατηρούμε τότε ότι η θερμοκρασία του νερού στο δοχείο B κατεβαίνει, ενώ ανεβαίνει στο δοχείο A, και τέλος η θερμοκρασία και στα δυο δοχεία γίνεται η ίδια. Λέμε τότε ότι έχει αποκατασταθεί **θερμική ισορροπία**.

Εξήγηση. Το νερό του δοχείου B δίνει θερμότητα στο νερό του δοχείου A και η θερμοκρασία του κατεβαίνει. Το νερό του δοχείου A απορροφά αυτή τη θερμότητα, 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 δυο 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.

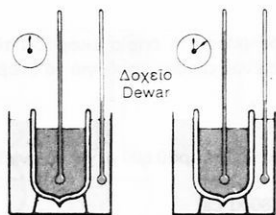
● Παρατηρούμε ότι η θερμοκρασία του νερού και



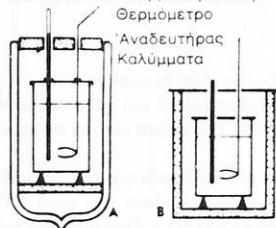
Σχ. 1: Το νερό του δοχείου B παραχωρεί θερμότητα στο νερό του δοχείου A, ώσπου ανάμεσα στα δυο δοχεία αποκατασταθεί θερμική ισορροπία.



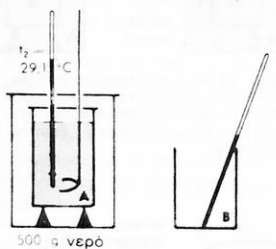
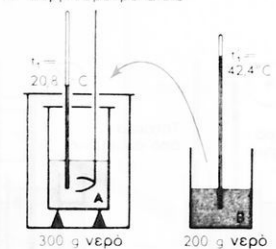
Σχ. 2: Δοχείο Dewar



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: Θερμιόμετρα
Α: Θερμιόμετρο Arsonval-Dewar
Β: Θερμιόμετρο απλό



Θερμότητα που απορρόφησε το νερό του θερμιόμετρου + Θερμότητα που απορρόφησε το θερμιόμετρο.

Θερμότητα που χορηγήθηκε από το νερό του δοχείου Β

Σχ. 5: Μέτρηση του ισοδύναμου σε νερό ενός θερμιόμετρου

στά δύο δοχεία δε μεταβάλλεται. Δε γίνεται επομένως ανταλλαγή θερμότητας. Τα τοιχώματα του δοχείου Dewar αποτελούν ένα θερμικό μονωτή (σχ. 3).

Το μαλλί, το μπαπακί, τα πριονίδια του ξύλου και γενικά τα σώματα που είναι κακοί αγωγοί της θερμότητας αποτελούν τους θερμικούς μονωτές.

2 'Αρχή του θερμιόμετρου.

Το θερμιόμετρο είναι ένα όργανο θερμοτικά μονωμένο από το εξωτερικό περιβάλλον. Είναι εφοδιασμένο με έναν άναδευτήρα και ένα ευαίσθητο θερμιόμετρο.

Στό σχήμα (4) βλέπουμε ένα θερμιόμετρο του Arsonval - Dewar. Έπειδή τα τοιχώματα του δοχείου Dewar είναι μονωτικά, έχει περιοριστεί στο ελάχιστο η ανταλλαγή θερμότητας ανάμεσα στο έσωτερικό δοχείο (θερμιόμετρικό δοχείο) και το εξωτερικό περιβάλλον.

Χύνουμε μέσα στο θερμιόμετρικό δοχείο 200 g νερό 20°C και ύστερα 100 g νερό 50°C και το ανακατεύουμε με τον άναδευτήρα.

"Όταν άποκατασταθεί η θερμική ισορροπία, σημειώνουμε την τελική θερμοκρασία του μείγματος: 30°C.

'Εξήγηση. 'Η θερμοκρασία των 200 g του νερού στο δοχείο Dewar ανέβηκε από $t_1 = 20^\circ\text{C}$ σε $t_2 = 30^\circ\text{C}$. Το νερό αυτό άπορρόφησε λοιπόν ένα ποσό θερμότητας

$$Q_{\text{cal}} = m \times (t_2 - t_1) = 200 \text{ cal/}^\circ\text{C} \times (30^\circ\text{C} - 20^\circ\text{C}) = 2.000 \text{ cal}$$

'Η θερμοκρασία των 100 g νερού που προσθέσαμε κατέβηκε από $t_1' = 50^\circ\text{C}$ σε $t_2 = 30^\circ\text{C}$.

Το νερό αυτό έχασε μία ποσότητα θερμότητας: $Q'_{\text{cal}} = (t_1' - t_2) \times m = (50^\circ\text{C} - 30^\circ\text{C}) \times 100 \text{ cal/}^\circ\text{C} = 2.000 \text{ cal}$

$$Q = Q'$$

Μέθοδος των μειγμάτων και άρχή της ισότητας των ανταλλαγών (των ποσοτήτων θερμότητας):

"Όταν βάλουμε σε έπαψη δύο σώματα με διαφορετικές άρχικές θερμοκρασίες έτσι, ώστε να μπορούν να ανταλλάξουν θερμότητα μόνο μεταξύ τους, τότε θα άποκατασταθεί η θερμοική ισορροπία 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 θερμιόμετρου.

● "Ένα συνηθισμένο θερμιόμετρο (σχ. 5) περιέχει 300 g νερό θερμοκρασίας: $t_1 = 20,8^\circ\text{C}$.

Την ίδια θερμοκρασία έχει και το δοχείο του θερμιόμετρου.

● Προσθέτουμε στο θερμιόμετρο 200 g νερό θερμο-

κρασίας $t_1' = 42,4^\circ\text{C}$. ανακατεύουμε το μείγμα και σημειώνουμε την τελική θερμοκρασία: $t_2 = 29,1^\circ\text{C}$.

Το νερό του θερμιδομέτρου άπορρόφησε:

$$Q_{\text{cal}} = 300 \text{ cal}/^\circ\text{C} \times (29,1 - 20,8)^\circ\text{C} = 2490 \text{ cal}$$

Το νερό που προσθέσαμε στο θερμιδομέτρο έχασε:

$$Q'_{\text{cal}} = 200 \text{ cal}/^\circ\text{C} \times (42,4 - 29,1)^\circ\text{C} = 2660 \text{ cal}$$

Τις 2490 cal άπορρόφησε το νερό του θερμιδομέτρου και τη διαφορά:

$$2660 \text{ cal} - 2490 \text{ cal} = 170 \text{ cal}$$

το ίδιο το θερμιδομέτρο (τοιχώματα, άναδευτήρας, θερμόμετρο, σκέπασμα) και η θερμοκρασία του άνέβηκε κατά $29,1^\circ - 20,8^\circ = 8,3^\circ\text{C}$.

Για να ύψωθεί λοιπόν η θερμοκρασία του θερμιδομέτρου κατά 1°C , πρέπει τούτο να άπορροφήσει:

$$\frac{170 \text{ cal}}{8,3^\circ\text{C}} = 20 \text{ cal}/^\circ\text{C}$$

δηλαδή μία ποσότητα θερμότητας που άπορροφά μία μάζα νερού 20 g, για να ύψωθεί η θερμοκρασία της κατά 1°C .

Το θερμιδομέτρο λοιπόν κατά τη διάρκεια του πειράματος άπορροφά τόση ποσότητα θερμότητας, όση θα άπορροφούσε μία μάζα νερού 20 g.

Το ισοδύναμο σε νερό αυτού του θερμιδομέτρου είναι 20 g νερό.

Κάθε φορά που θα μετρούμε μία ποσότητα θερμότητας μ' αυτό το θερμιδομέτρο, πρέπει να ύπολογίζουμε και το ισοδύναμό του σε νερό.

Συμπέρασμα. Το ισοδύναμο σε νερό ενός θερμιδομέτρου είναι η μάζα του νερού που άπορροφά την ίδια ποσότητα θερμότητας με το θερμιδομέτρο, για να ύψωθεί η θερμοκρασία του εξίσου με τη θερμοκρασία του θερμιδομέτρου.

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 της θερμότητας και άποτελούν επίσης θερμικούς μονωτές.

Το θερμιδομέτρο είναι ένα όργανο μονωμένο θερμικά από το έξωτερικό περιβάλλον. Είναι έφοδιασμένο με έναν άναδευτήρα και ένα ευαίσθητο θερμόμετρο. Χρησιμεύει, για να μετρούμε τις ποσότητες θερμότητας που δίνει ή άπορροφά ένα σώμα.

2. Άρχη της ισότητας των άνταλλαγών (των ποσοτήτων θερμότητας), όπως στη σελ.

110.

40^ο ΜΑΘΗΜΑ

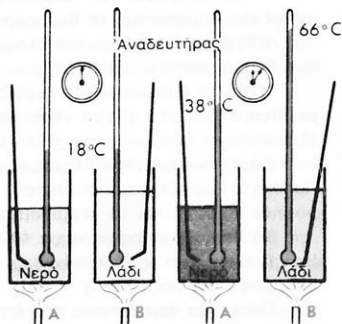
ΕΙΔΙΚΗ ΘΕΡΜΟΤΗΤΑ ΣΤΕΡΕΩΝ ΚΑΙ ΥΓΡΩΝ

Παρατήρηση:

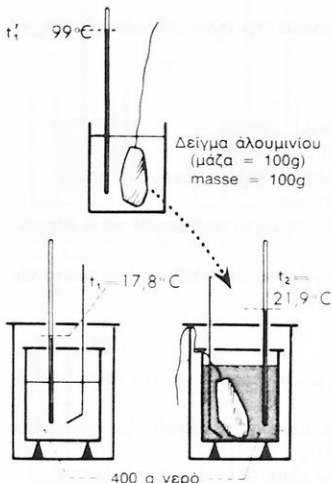
● Δυό όμοια δοχεία περιέχουν: το ένα 500 g νερό και το άλλο 500 g λάδι με την ίδια θερμοκρασία: 18°C .

Θερμαίνουμε σιγά σιγά το πρώτο δοχείο με τη φλόγα μίας λυχνίας φωταερίου ή οινόπνεύματος και άνακατεύοντας συνεχώς το ύγρο σημειώνουμε κάθε λεπτό της ώρας τη θερμοκρασία του.

● Το ίδιο πείραμα έκτελούμε και με το δοχείο που περιέχει το λάδι και καταρτίζουμε τόν παρακάτω πίνακα.



Σχ. 1: Η ίδια πηγή θερμότητας άνυψώνει ταχύτερα τη θερμοκρασία του λαδιού από τη θερμοκρασία της ίδιας μάζας νερού.



Ίσοδύναμο σε νερό του θερμιδομέτρου 20 g

Σχ. 2: Προσδιορισμός της ειδικής θερμότητας του αλουμινίου



Σχ. 3: 1 θερμίδα ανυψώνει κατά 1°C τη θερμοκρασία 1 g νερού ή $\frac{1 \text{ cal}}{0,27 \text{ cal/g}} = 4,7 \text{ g}$ αλουμινίου.

- Ανασύρουμε το δείγμα και τὸ βυθίζουμε ἀμέσως στὸ νερὸ τοῦ θερμιδομέτρου.

Ἡ θερμοκρασία τοῦ θερμιδομέτρου ἀνεβαίνει καί, ὅταν ἀποκατασταθεῖ *θερμική ἰσορροπία*, σημειώνουμε τὴ θερμοκρασία: $t_2 = 21,9^\circ\text{C}$.

Ἐξήγηση. Τὸ δείγμα τοῦ αλουμινίου τὴ στιγμή πού τὸ βγάζουμε ἀπ' τὸ νερὸ ἔχει τὴν ἴδια θερμοκρασία μ' αὐτό: 99°C .

Ὅταν τὸ βυθίσουμε στὸ θερμιδομέτρο, ἡ θερμοκρασία του κατεβαίνει, γιατί παραχωρεῖ θερμότητα στὸ ψυχρὸ νερὸ, καὶ τοῦ νεροῦ πάλι ἡ θερμοκρασία ἀνεβαίνει, ὥσπου ἐξισωθοῦν οἱ θερμοκρασίες τους (θερμική ἰσορροπία).

Κατὰ τὴν ἀρχὴ τῆς ἰσότητος τῶν ἀνταλλαγῶν τῶν ποσοτήτων θερμότητας θὰ ἔχουμε:

Ποσότητα θερμότητας πού ἀπορρόφησε τὸ νερὸ καὶ τὸ θερμιδομέτρο = Ποσότητα θερμότητας πού παρεχώρησε τὸ αλουμίνιο.

Τὸ θερμιδομέτρο περιέχει 400 g νερὸ καὶ τὸ ἰσοδύναμὸ του σὲ νερὸ εἶναι 20 g. Πρέπει λοιπὸν νὰ ὑπολογίσουμε ὅτι τὴ θερμότητα πού παραχωρεῖ τὸ δείγμα τὴν ἀπορροφᾷ μιά μάζα $400 \text{ g} + 20 \text{ g} = 420 \text{ g}$ νερὸ καὶ ἐπομένως:

Ποσότητα θερμότητας πού ἀπορροφᾷ τὸ νερὸ καὶ τὸ θερμιδομέτρο:
 $Q_{\text{cal}} = 420 \text{ cal/}^\circ\text{C} (21,9 - 17,8)^\circ\text{C} = 1722 \text{ cal}$

Ποσότητα θερμότητας πού παραχωρεῖ τὸ αλουμίνιο = 1722 cal.

Ἡ θερμοκρασία τοῦ αλουμινίου κατεβαίνει κατὰ

Χρόνος (mn)	0	1	2	3	4	5
νεροῦ	18°	25,5°	26°	30°	34°	38°

Θερμοκρασία

λαδιοῦ	18°	25°	30°	46°	56°	66°
--------	-----	-----	-----	-----	-----	-----

Παρατηροῦμε ὅτι ἡ θερμοκρασία τοῦ λαδιοῦ ἀνεβαίνει πρὶν γρηγόρα ἀπὸ τὴ θερμοκρασία τοῦ νεροῦ.

Γιὰ νὰ πετύχουμε τὴν ἴδια ἀνύψωση θερμοκρασίας σὲ δυὸ ἴσες μάζες νεροῦ καὶ λαδιοῦ, πρέπει νὰ δώσουμε λιγότερη θερμότητα στὸ λάδι, ἀπὸ ὅση δώσαμε στὸ νερὸ.

Συμπέρασμα. Ἡ ἀνύψωση τῆς θερμοκρασίας ἐνὸς σώματος ἀπὸ μιά ποσότητα θερμότητας πού παίρνει ἐξαρτᾶται ἀπ' τὴ φύση τοῦ σώματος.

2 Προσδιορισμὸς τῆς ειδικῆς θερμότητας ἐνὸς σώματος.

Εἰδικὴ θερμότητα ἐνὸς σώματος στερεοῦ ἢ ὑγροῦ εἶναι ἡ ποσότητα τῆς θερμότητας τὴν ὅποια ἀπορροφᾷ ἡ μὴ μάζα τῆς μάζας τοῦ σώματος, ὅταν ἡ θερμοκρασία του ὑψωθεῖ κατὰ 1°C.

A) Προσδιορισμὸς τῆς ειδικῆς θερμότητας τοῦ αλουμινίου.

- Χύνουμε 400 g νερὸ στὸ θερμιδομέτρο καὶ τὸ ἀνακατεύουμε, ὥστε νὰ ἐξισωθεῖ ἡ θερμοκρασία τοῦ νεροῦ καὶ τῶν εξαρτημάτων τοῦ θερμιδομέτρου καὶ σημειώνουμε αὐτὴ τὴ θερμοκρασία: $t_1 = 17,8^\circ\text{C}$.

- Στερεώνουμε στὴν ἄκρη ἐνὸς σύρματος ἓνα δείγμα (κομμάτι) αλουμινίου, πού τὸ ἔχουμε ζυγίσει προηγουμένως: $m = 100 \text{ g}$.

- Βυθίζουμε τὸ δείγμα σὲ νερὸ πού βράζει καὶ σημειώνουμε τὴ θερμοκρασία του: $t' = 99^\circ\text{C}$.

$$t_1 - t_2 = 99^\circ\text{C} - 21,9^\circ\text{C} = 77,1^\circ\text{C}$$

και όταν η θερμοκρασία του κατεβαίνει κατά 1°C το 1 g του αλουμινίου παραχωρεί

$$\frac{1722}{77,1^\circ\text{C} \times 100 \text{ g}} = 0,22 \text{ cal/g}^\circ\text{C}$$

Και αντίθετα, για να ανεβάσουμε τη θερμοκρασία 1 g αλουμινίου κατά 1°C , πρέπει να του παραχωρήσουμε 0,22 cal.

Η ειδική θερμότητα του αλουμινίου είναι
0,22 cal/g $^\circ\text{C}$

Β) Προσδιορισμός της ειδικής θερμότητας του πετρελαίου.

● Αντικαθιστούμε το νερό του θερμιδομέτρου με 300 g πετρέλαιο θερμοκρασία $t_1 = 18,3^\circ\text{C}$.

Βυθίζουμε μέσα σ' αυτό το δείγμα του αλουμινίου, που το έχουμε θερμάνει προηγουμένως στους 60°C (μέσα σε νερό 60°C), και σημειώνουμε την τελική θερμοκρασία του θερμιδομέτρου: $t_2 = 23^\circ\text{C}$.

Το αλουμίνιο παραχώρησε μία 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 θερμιδόμετρο $20 \text{ cal/}^\circ\text{C} (23 - 18,3)^\circ\text{C} = 94 \text{ cal}$ (20 cal ισοδύναμο σε νερό του θερμιδ.), το πετρέλαιο:

$$814 \text{ cal} - 94 \text{ cal} = 720 \text{ cal}$$

"Όταν λοιπόν η θερμοκρασία ανεβαίνει κατά $23^\circ\text{C} - 18,3^\circ\text{C} = 4,7^\circ\text{C}$, τα 300 g του πετρελαίου απορροφούν 720 cal.

"Όταν η θερμοκρασία ανεβαίνει κατά 1°C , το 1 g του πετρελαίου απορροφά

$$\frac{720 \text{ cal}}{4,7^\circ\text{C} \times 300 \text{ g}} = 0,5 \text{ cal/g}^\circ\text{C}$$

Η ειδική θερμότητα του πετρελαίου είναι:
0,5 cal/g $^\circ\text{C}$

3 Τύπος.

"Αν C είναι η ειδική θερμότητα ενός σώματος, τότε, για να ύψώσουμε κατά 1°C τη θερμοκρασία μιάς μάζας m g του σώματος, πρέπει να του παραχωρήσουμε: $C \times m \text{ cal}$
Και για να ύψώσουμε από $t_1^\circ\text{C}$ σε $t_2^\circ\text{C}$ την θερμοκρασία του σώματος αυτού, πρέπει να του παραχωρήσουμε:

$$Q = c \times m \times (t_2 - t_1)$$

cal cal/g $^\circ\text{C}$ g $^\circ\text{C}$

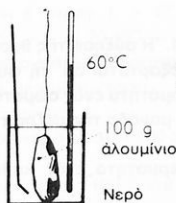
Παρατήρηση. Η ειδική θερμότητα ενός καθαρού σώματος είναι μία φυσική σταθερή του σώματος αυτού.

Η ειδική θερμότητα του νερού έχει οριστεί με $1 \text{ cal/g}^\circ\text{C}$.

Από όλα τα σώματα το νερό έχει την πιο μεγάλη ειδική θερμότητα. Για την ίδια δηλ. ανύψωση θερμοκρασίας και την ίδια μάζα μ' όλα τα άλλα σώματα το νερό απορροφά την πιο μεγάλη ποσότητα θερμότητας.

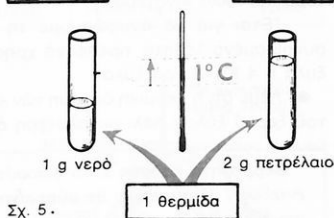
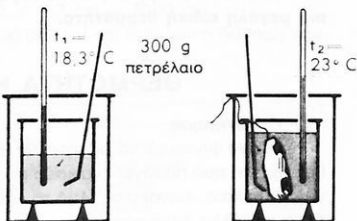
Τη θερμότητα αυτή την αποβάλλει, όταν ψύχεται. Αυτός είναι ο λόγος που οι ωκεανοί, οι θάλασσες, οι λίμνες ρυθμίζουν τη θερμοκρασία ενός τόπου.

Για τον ίδιο λόγο χρησιμοποιούμε το νερό για αποθήκη θερμότητας (θερμοφόρες), ή για τη μεταφορά θερμότητας (κεντρική θέρμανση, ψύξη κινητήρων κτλ.).



Σχ. 4.

Προσδιορισμός της ειδικής θερμότητας του πετρελαίου.



Σχ. 5.

Ειδική θερμότητα κατά γραμμάριο και βαθμό C

Μόλυβδος	0,03	Υδράργυρος	0,033
Κασσίτερος	0,05	Λάδι	0,3
Χαλκός	0,095	Βενζίνη	0,45
Σίδηρος	0,11	Πετρέλαιο	0,5
Άλουμινίο	0,21	Οινόπνευμα	0,58
Πάγος	0,5	Νερό	1

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

1. Η αύξηση της θερμοκρασίας ενός σώματος με το ίδιο ποσό θερμότητας εξαρτάται απ' τη φύση του σώματος.
2. Ειδική θερμότητα ενός σώματος στερεού ή υγρού είναι η ποσότητα της θερμότητας που απορροφά ή μονάδα της μάζας του σώματος, όταν η θερμοκρασία του ανεβαίνει κατά 1°C .
Η ειδική θερμότητα ενός καθαρού σώματος είναι φυσική σταθερή του σώματος αυτού.
3. Η ειδική θερμότητα του νερού είναι $1 \text{ cal/g}^{\circ}\text{C}$. Το νερό είναι το σώμα που έχει την πιο μεγάλη ειδική θερμότητα.

41^ο ΜΑΘΗΜΑ

ΘΕΡΜΟΤΗΤΑ ΚΑΥΣΗΣ ΕΝΟΣ ΚΑΥΣΙΜΟΥ

1 Παρατήρηση.

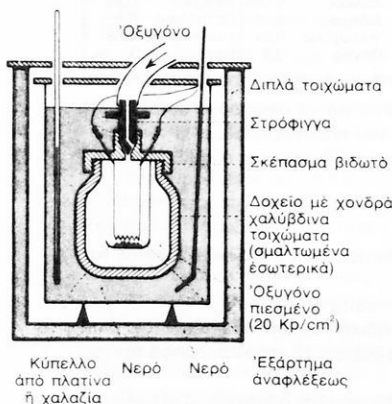
Για να ψήσουμε τα φαγητά, να θερμάνουμε τα διαμερίσματα κτλ., χρησιμοποιούμε τη θερμότητα που παράγει ένα καύσιμο. Υπάρχουν στερεά, υγρά και αέρια καύσιμα (κάρβουνα, πετρέλαιο, φωταέριο). Από τα καύσιμα που χρησιμοποιούμε άλλα θερμαίνουν περισσότερο και άλλα λιγότερο.

Έτσι για να άνυψώσουμε τη θερμοκρασία 50 kg νερού από 10°C σε 60°C , σε συνηθισμένο λέβητα, πρέπει να χρησιμοποιήσουμε περίπου 1 Kg κάρβουνα, ή 2 Kg ξερά ξύλα ή 4 Kg χλωρά ξύλα.

● Λέμε ότι η θερμική δύναμη των κάρβουνων είναι μεγαλύτερη από του ξερού ξύλου και του ξερού ξύλου πάλι μεγαλύτερη από του χλωρού.

Θερμότητα καύσης είναι η ποσότητα της θερμότητας την οποίαν αποβάλλει, όταν καεί εντελώς 1 Kg καύσιμο, αν αυτό είναι στερεό ή υγρό, ή 1 m^3 , αν είναι αέριο (σε κανονικές συνθήκες θερμοκρασίας και πίεσης).

Η θερμότητα καύσης ή θερμική δύναμη εκφράζεται σε Kcal κατά χιλιόγραμμα ή κυβικό μέτρο του καυσίμου. Όταν πρόκειται για αέριο, εκφράζεται σε Mcal (τονοθερμίδες).



Σχ. 1: Όβιδα θερμοδομετρική για τον προσδιορισμό της θερμότητας καύσης ενός καυσίμου στερεού ή υγρού.

2 Προσδιορισμός της θερμότητας καύσης.

Α) Ένός στερεού ή υγρού. Γι' αυτό το σκοπό χρησιμοποιούμε ένα θερμοδομέτρο με νερό (σχ. 1), μέσα στο οποίο βυθίζουμε τη θερμοδομετρική όβιδα. Αυτή είναι ένα δοχείο με χοντρά τοιχώματα και κλείνει με ένα βιδωτό σκέπασμα. Περιέχει συμπιεσμένο οξυγόνο για την καύση και ένα χωνευτήριο με ένα γραμμάριο από το καύσιμο, του οποίου θέλουμε να προσδιορίσουμε τη θερμότητα καύσης.

Η ανάφλεξη γίνεται με τη βοήθεια μίας ηλεκτρικής αντίστασης.

Παράδειγμα. Για να προσδιορίσουμε τη θερμική δύναμη του κάρβουνου, εργαζόμαστε με τον ακόλουθο τρόπο:

Ζυγίζουμε ένα γραμμάριο απ' αυτό και το τοποθετούμε στο χωνευτήριο της θερμοδομετρικής όβιδας.

Η όβιδα είναι από άτσάλι και ζυγίζει 4 Kg .

Το θερμοδομέτρο περιέχει 2.5 l νερό και το ισοδυναμό του σε νερό είναι 100 g .

Η ειδική θερμότητα για το άτσάλι είναι: $0.1 \text{ cal/g}^{\circ}\text{C}$

Η θερμοκρασία μέσα στο θερμοδόμετρο, πριν γίνει η καύση: $t_1 = 17,4^\circ\text{C}$ και μετά την καύση: $t_2 = 20,1^\circ\text{C}$ και η ανύψωση της θερμοκρασίας $t_2 - t_1 = 20,1^\circ\text{C} - 17,4^\circ\text{C} = 2,7^\circ\text{C}$.

Η καύση του κάρβουνου μέσα στην όβιδα εδημιούργησε μία ποσότητα θερμότητας, η οποία επέφερε την ανύψωση της θερμοκρασίας του θερμοδόμετρου.

Την ποσότητα αυτή της θερμότητας την απορρόφησε:

— η θερμομετρική όβιδα της οποίας το ισοδύναμο σε νερό είναι: $4.000\text{ g} \times 0,1\text{ cal/g}^\circ\text{C} = 400\text{ cal/}^\circ\text{C}$ που ισοδυναμεί με 400 g νερό.

— το θερμοδόμετρο του οποίου το ισοδύναμο σε νερό είναι: 100 g και

— τα 2.500 g το νερό, δηλ. ένα σύνολο 3.000 g νερό.

$$Q\text{ cal} = m\text{ cal/}^\circ\text{C} \times (t_2 - t_1)^\circ\text{C} = 3000 \times 2,7\text{ cal} = 8100\text{ cal}$$

Η καύση 1 Kg παρέχει: $8.100\text{ cal} \times 1.000 = 8.100.000\text{ cal}$ και η θερμική δύναμη του δείγματος είναι: $8.100.000\text{ cal/Kg}$ ή 8.100 Kcal/Kg .

Θερμική δύναμη των σπουδαιότερων καυσίμων.

Στερεά	Kcal/Kg	Υγρά	Kcal/Kg	Αέρια	Kcal/m ³
Ξύλα στεγνά	3000	Βενζίνη αυτοκινητού	11000	Φωταέριο	4250
Ανθρακες (Κάθουνα)	7500	Πετρέλαιο	10500	Φυσικό αέριο	9300
Κόκκ	7000	Μαζούτ	10000	Προπάνιο	22500
Ανθρακίτης	7860	Οινόπνευμα	7000	Βουτάνιο	28000
		Βενζόλιο	10000	Ασετυλίνη	12000

B) Ένδος αερίου καυσίμου.

Η τιμή του φωταερίου καθορίζεται από την ποσότητα θερμότητας που δίνει, όταν καίγεται, δηλ. τη θερμική του δύναμη, η οποία προσδιορίζεται στην έξοδο του απ' το έργοστάσιο παραγωγής.

Ανάβομε το φωταέριο σε ένα ειδικό άκρο-φύσιο (μπέκ), που περιβάλλεται από μονωτικά τοιχώματα. Τη θερμότητα η οποία δημιουργείται από την καύση του φωταερίου την απορροφά ένα ρεύμα νερού που κυκλοφορεί στις σωληνώσεις του οργάνου.

Σημειώνουμε τη θερμοκρασία του νερού στην είσοδο και στην έξοδο της συσκευής (σχ. 2).

Ο όγκος $V\text{ m}^3$ του φωταερίου που κάηκε σε ένα ορισμένο χρόνο σημειώνεται από ένα μετρητή.

Μετρούμε και τη μάζα M σε Kg του νερού που θερμάνθηκε σ' αυτό το χρονικό διάστημα.

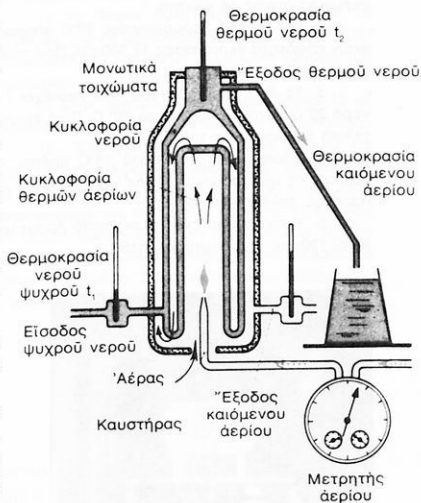
Αν η θερμοκρασία του νερού στην είσοδο και την έξοδο της συσκευής είναι t_1 και t_2 , το ποσό της θερμότητας $Q\text{ Kcal}$ που αποβάλλεται από την καύση 1 m^3 μάζς τὸ δίνει ὁ τύπος.

$$Q\text{ Kcal} = \frac{M\text{ Kcal/}^\circ\text{C} (t_2^\circ\text{C} - t_1^\circ\text{C})}{V\text{ m}^3}$$

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

1. Η θερμική δύναμη ἑνὸς καυσίμου εἶναι ἡ ποσότητα θερμότητας πὸ 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 συνθήκες θερμοκρασίας καὶ πιέσεως).

2. Η θερμική δύναμη ἑνὸς καυσίμου ἐκφράζεται σὲ Kcal κατὰ Kg (γιὰ τὰ στερεὰ καὶ ὑγρά) ἢ σὲ Mcal κατὰ κυβικὸ μέτρο γιὰ τὰ ἀέρια.



Σχ. 2: Προσδιορισμός τῆς θερμότητος καύσεως ἀερίου.

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 τόν παρακάτω πίνακα.

mn	0	1	2	3	4	5	6
C°	27°	33°	38°	42°	47°	50°	54°
mn	7	8	9	10	11	12	13
C°	57°	61°	64°	68°	71°	76°	77°

α) Νά παρασταθούν γραφικά αι μεταβολές της θερμοκρασίας του νερού σε συνάρτηση με τόν χρόνο. Οί χρόνοι στόν άξονα ΟΧ: 1 cm $\hat{=}$ 2 mn και οί θερμοκρασίες στόν ΟΥ: 1 cm $\hat{=}$ 20°C.

β) Πόση ποσότητα θερμότητας πήρε τόν νερό γιά νά ύψωθεί ή θερμοκρασία του από 27°C σε 61°C;

γ) "Αν ύποθέσουμε ότι όλη ή ποσότητα της θερμότητας χρησιμοποιείται, γιά νά ύψωθεί ή θερμοκρασία του νερού, πόση είναι ή παροχή της θερμικής πηγής σε cal/mn;

2. 500 g νερό θερμοκρασίας 22°C άπορροφούν ποσότητα θερμότητας 12.500 cal. Ποιά είναι ή τελική θερμοκρασία του νερού;

3. Σε ένα θερμιδομετρο που περιέχει 1 ℓ νερό 20°C χύνομε 500 g νερό 70° C. Ποιά είναι ή τελική θερμοκρασία του μείγματος;

4. Πόση ποσότητα νερού 18°C πρέπει νά ριζούμε σε μιά μπανιέρα με 45 ℓ νερό 60°C, γιά νά πάρουμε τελικά νερό 36°C;

5. 'Η αντίσταση ενός ηλεκτρικού βραστήρα δίνει 120 cal στό δευτερόλεπτο.

"Αν ό βραστήρας παρέχει 0,75 ℓ νερό με άρχική θερμοκρασία 20°C και άπορροφά τά 80 % της προσφερόμενης θερμότητας, πόσος χρόνος χρειάζεται, γιά νά φτάσει ή θερμοκρασία τού νερού στός 100°C;

6. Γιά νά έχουμε 120 ℓ νερό 32°C άνακατεύομε κρύο νερό 15°C και θερμό 55°C. Πόσο κρύο και πόσο θερμό νερό πρέπει νά πάρουμε;

II Τό θερμιδομετρο.

7. Γιά νά ύπολογίσουμε τήν άπώλεια θερμότητας σε ένα θερμιδομετρο κάνομε τó εξής πείραμα: Χύνομε στό θερμιδομετρο 500 g νερό 49°C και παίρνομε τη θερμοκρασία του κάθε μισή ώρα: έπαναλαμβάνομε τó ίδιο πείραμα με τó θερμιδομετρο έφοδιασμένο με περιβλήμα και κάλυμμα. Με τις τιμές που παίρνομε καταρτίζομε τόν παρακάτω πίνακα.

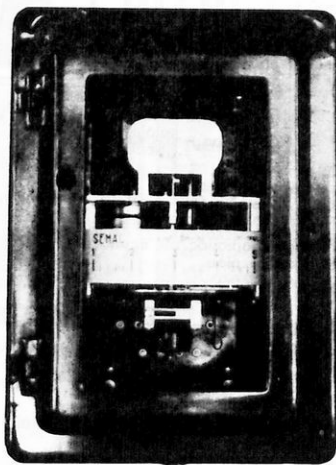
Χρόνος (mn)	Θερμιδομετρο χωρίς περιβλήμα	Θερμιδομετρο με περιβλήμα
0	49°C	49°C
30	38,5°C	44°C
60	31,4°C	40°C
90	27,7°C	37°C
120	25,2°C	33,5°C
150	23,5°C	31,5°C
180	22,3°C	29,8°C
210	21°C	28,8°C

α) Νά παρασταθεί γραφικά ή πτώση της θερμοκρασίας σε κάθε θερμιδομετρο σε συνάρτηση με τόν χρόνο. (Στόν άξονα ΟΧ: 1 cm $\hat{=}$ 30 mn με άρχή τó 0 και οί θερμοκρασίες στόν ΟΥ με 1 cm $\hat{=}$ 5°C και άρχή 20°C).

Σύμφωνα με τόν πίνακα νά ύπολογιστούν σε cal/g ή άπώλεια θερμότητας, σε κάθε ώρα, τού νερού τού θερμιδομέτρου: α) χωρίς σκέπασμα και β) με σκέπασμα.

8. Μιά κατασρόλα έχει χωρητικότητα 1,1 ℓ . Τη γεμίζομε με νερό θερμοκρασίας 90°C και ή θερμοκρασία ίσορροπεί στός 85°C.

α) Πόση θερμότητα άπορρόφησε ή κατασρό-



Μετρητής θερμίδων.

Στις μεγάλες έγκαταστάσεις κεντρικής θέρμανσης χρησιμοποιούνται «μετρητές θερμίδων» (όπως οί γνωστοί μετρητές ηλεκτρικού ρεύματος, νερού και φωταερίου).

Στήν εικόνα φαίνονται δύο βαθμολογήσεις. Στήν επάνω βαθμολόγηση ό μετρητής παροχής σημειώνει τó άθροισμα της καταναλισκόμενης θερμότητας σε ώριας τονοθερμίδες. Ένώ, με τη βαθμολόγηση τού κέντρου, μπορούμε νά έχουμε κάθε στιγμή τήν τιμή της θερμικής ροής σε «τονοθερμίδες ανά ώρα».

λα, αν η αρχική θερμοκρασία της ήταν 15°C.

β) Νά υπολογιστεί το ισοδύναμο σε νερό της κατασρόλας.

γ) Νά υπολογιστεί η ποσότητα θερμότητας που χάνει, όταν η θερμοκρασία του νερού κατεβαίνει από 85°C σε 25°C.

9. Σε ένα θερμιδόμετρο, που έχει ισοδύναμο σε νερό 18 g και περιέχει 200 g νερό 15°C, χύνουμε 240 g νερό 45°C. Ποιά είναι η τελική θερμοκρασία του;

10. Σε ένα θερμιδόμετρο που έχει ισοδύναμο σε νερό 20 g και περιέχει 580 g νερό 12°C, βυθίζουμε μία ηλεκτρική αντίσταση για λίγη ώρα και η τελική θερμοκρασία είναι 20°C.

Πόση ποσότητα θερμότητας έδωσε η αντίσταση;

III. Ειδική θερμότητα.

11. Πόση θερμότητα χρειάζεται 1 l υδραργύρου, για να ύψωθεί η θερμοκρασία του από 18°C σε 60°C; (Πυκνότητα υδραργύρου: 13,6 g/cm³ ειδική θερμότητα υδραργύρου 0,033 cal/g °C).

12. Μία κατασρόλα από αλουμίνιο, με ειδική θερμότητα 0,21 cal/g °C, ζυγίζει 360 g.

α) Ποιά είναι το ισοδύναμο της σε νερό;

β) Πόση θερμότητα απορροφά, όταν ανεβεί η θερμοκρασία της από 15°C σε 100°C;

13. Η πλάκα του ηλεκτρικού σιδήρου σιδερώματος ζυγίζει 1 Kg και έχει ειδική θερμότητα 0,1 cal/g°C. Πόσος χρόνος χρειάζεται, για να ύψωθεί η θερμοκρασία της κατά 50°C, αν η θερμαντική αντίσταση παρέχει στην πλάκα 120 cal στο δευτερόλεπτο;

14. Σε ένα άδειο ορείχαλκινο δοχείο, μάζας 50 g και θερμοκρασίας 10°C, χύνουμε 20 g νερό θερμοκρασίας 50°C, οπότε η τελική θερμοκρασία είναι 42°C.

α) Πόση θερμότητα απορρόφησε ο ορείχαλκος;

β) Ποιά είναι η ειδική θερμότητά του;

15. Προσδιορίζουμε με διπλή ζύγιση τη μάζα ενός σιδερένιου κομματιού ως εξής: 1. Το σιδερένιο κομμάτι + 140 g ισορροπεί το απόβαθρο. 2. Το απόβαρο ισορροπεί 220 g.

α) Πόση μάζα έχει το σιδερένιο κομμάτι;

β) Το βυθίζουμε σε μία λεκάνη με νερό 100°C και έπειτα σε ένα θερμιδόμετρο με ισοδύναμο σε νερό 500 g και θερμοκρασία 20°C.

“Αν η τελική θερμοκρασία είναι 21,4°C, ποιά είναι η ειδική θερμότητα του σιδήρου;

IV. Θερμική δύναμη ενός καυσίμου.

16. 1 Kg άνθρακιτης κοστίζει 2 δραχμές και δίνει, όταν καίγεται, 8.000 Kcal. Άλλα η συσκευή, όπου γίνεται η καύση, χάνει τα 30% αυτής της θερμότητας.

“Αν χρησιμοποιούμε την ημέρα 20 l νερό που θερμαίνει αυτή η συσκευή από 12°C σε 80°C, πόση είναι η κατανάλωση σε άνθρακιτη και πόσα τα ήμερησια έξοδα;

17. α) Πόσον όγκο φωταερίου πρέπει να κάψουμε, για να ύψώσουμε τη θερμοκρασία 800 l νερού από 15°C σε 40°C; “Η θερμική δύναμη του φωταερίου είναι 5.000 Kcal/m³.

β) Στην πραγματικότητα χρειάζονται 12 m³ φωταερίου. Ποιά είναι η απόδοση της συσκευής;

18. “Ένα χάλκινο δοχείο ζυγίζει 2 Kg και περιέχει 5 l νερό θερμοκρασίας 10°C. “Αν θέλουμε να άνωψώσουμε τη θερμοκρασία του στους 80°C χρησιμοποιώντας φωταέριο, πόσα m³ φωταερίου θά καταναλώσουμε, με την προϋπόθεση ότι δέν έχουμε άπαλιες θερμότητες; Ειδική θερμότητα χαλκού: 0,1 cal/g°C. Θερμική δύναμη φωταερίου: 5.000 Kcal/m³.

42° και 43° ΜΑΘΗΜΑ

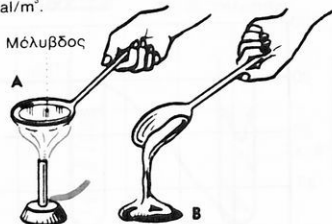
ΤΗΞΗ - ΠΗΞΗ

1 Παρατήρηση:

“Αν πυρώσουμε λίγο μόλυβδο σε ένα σιδερένιο κουτάλι, παρατηρούμε ότι ο μόλυβδος περνά κατευθείαν από τη στερεή κατάσταση στην υγρή. Λέμε τότε ότι *λιώνει*. Αυτό το φαινόμενο, δηλ. το λιώσιμο, λέγεται *τήξη*.

“Αν το άφησουμε να κρυώσει, ξαναγίνεται στερεό, *πηζει* και το φαινόμενο λέγεται *πήξη* του σώματος.

Πυρώνουμε στη φλόγα μιάς λυχνίας Bunsen ένα γυάλινο σωλήνα. Το γυαλί μαλακώνει, οπότε μπορεί να λυγίσει ή να μακρύνει ή και να λιώσει, αν η θερμοκρασία είναι πολύ ύψηλη.

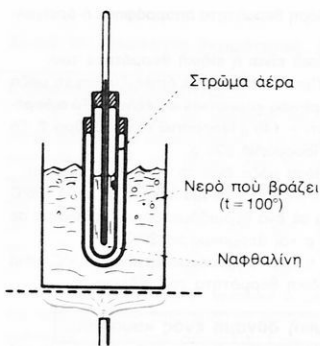


Σχ. 1: Η τήξη του μολύβδου είναι κρυσταλλική.

A) Τήξη Β) Στερεοποίηση (πήξη)



Σχ. 2: Το γυαλί παθαίνει πλαστική τήξη.



Σχ. 3: Τήξη ναφθαλίνης

2 Πείραμα:

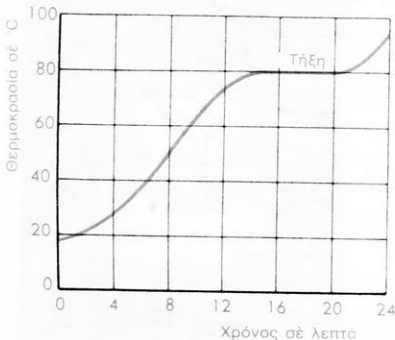
A) Πραγματοποιούμε τη διάταξη που βλέπουμε στο σχήμα 3. Ο έσωτερικός σωλήνας περιέχει ναφθαλίνη σε σκόνη, όπου έχουμε βάλει ένα θερμομέτρο.

● Θερμαίνουμε το νερό του εξωτερικού δοχείου και σημειώνουμε τη θερμοκρασία της ναφθαλίνης σε κάθε 2 mn

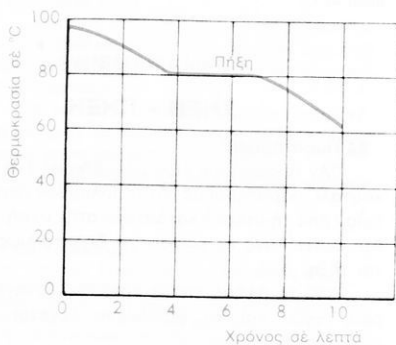
χρόνος σε mn	0	2	4	6	8	10	12	14	16	18	20	22	24
θερμοκρασία ναφθαλίνης	18	23	30	38	52	66	75	80	80	80	80	98	98
		στερεό						στερεό + υγρό				τήξη	υγρό

● Τοποθετούμε τη συσκευή μέσα σε κρύο νερό και σημειώνουμε πάλι τις θερμοκρασίες της ναφθαλίνης, όπως και προηγουμένως.

χρόνος σε mn	0	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	
θερμοκρασία ναφθαλίνης	98	95	90	84	80	80	80	80	76	70	65	
	υγρό				υγρό + στερεό				τήξη			στερεό



Σχ. 4: Γραφική παράσταση τήξης



Γραφική παράσταση πήξης

B) Βάζουμε ένα θερμομέτρο μέσα σε τρίμματα πάγου, που λιώνει. Παρατηρούμε, ότι, όσο λιώνει ο πάγος, η θερμοκρασία του μένει σταθερή στους 0°C.

Νόμοι τής τήξης και τής πήξης.

α) Με σταθερή πίεση ένα καθαρό σώμα λιώνει σε μία ορισμένη θερμοκρασία, ή όποια λέγεται **σημείο τήξης**.

Η θερμοκρασία αυτή μένει σταθερή, όσο διαρκεί η τήξη του σώματος.

β) Με σταθερή πίεση ένα καθαρό σώμα πήζει σε μία ορισμένη θερμοκρασία, ή όποια λέγεται **σημείο πήξης**.

Η θερμοκρασία αυτή μένει σταθερή, όσο διαρκεί η πήξη του σώματος.

Το σημείο τήξης ενός σώματος είναι το ίδιο με το σημείο πήξης και αποτελεί μία φυσική σταθερή για τα καθαρά σώματα.

Θερμότητα τήξης μερικών καθαρών σωμάτων:

Ύδρογόνο στερεό	-259°C	Γλυκερίνη σε υπέρτηξη	18°C	Ψευδάργυρος	420°C
Όξυγόνο στερεό	-218°C	κάτω από	44°C	Άλουμινίο	660°C
Άζωτο στερεό	-210°C	Φωσφόρος	80°C	Άργυρος	960°C
Οινόπνευμα	-114°C	Ναφθαλίνη	114°C	Χρυσός	1060°C
Ύδράργυρος	-39°C	Θείο (θειάφι)	232°C	Χάλκος	1080°C
Πάγος (έξ όρισμού)	0°C	Κασσίτερος	327°C	Σίδηρος	1530°C
Βενζίνη	5,4°C	Μόλυβδος		Άσβέστιο	2570°C
				Βολφράμιο	3370°C

3. Ύπερτηξη.

● Σε έναν πολύ καθαρό δοκιμαστικό σωλήνα βάζομε λίγο άποσταγμένο νερό και ένα θερμόμετρο. Τοποθετούμε κατόπι το σωλήνα σε ένα δοχείο που περιέχει μείγμα από τρίμματα πάγου και άλατι (ψυχτικό μείγμα).

● Παρατηρούμε ότι η θερμοκρασία του άποσταγμένου νερού κατεβαίνει αρκετούς βαθμούς κάτω άπ' τή 0°C, χωρίς τή νερό νά πήξει. Τή νερό βρίσκεται στην κατάσταση τής **ύπερτήξεως**.

● "Αν κινήσουμε τή σωλήνα, τή νερό πήζει άπότομα και η θερμοκρασία του άνεβαίνει στους 0°C.

"Ένα σώμα βροίζεται σε **ύπερτηξη**, όταν είναι σε **ύγρη κατάσταση**, άν και έχει θερμοκρασία κάτω άπό τή **σημείο τήξης**. Η **ύπερτηξη είναι μία κατάσταση άσταθής**.

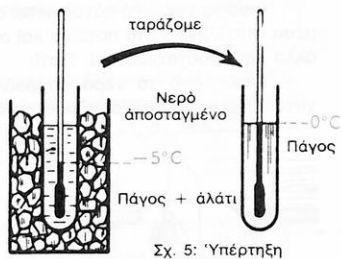
4. Μεταβολή του όγκου κατά τήν τήξη και τήν πήξη.

A. "Αν λιώσουμε ναφθαλίνη σε ένα δοκιμαστικό σωλήνα, θά παρατηρήσουμε, ότι, όσο διαρκεί η τήξη, η στερεή ναφθαλίνη μένει στόν πυθμένα του σωλήνα. Αυτό συμβαίνει, γιατί ό όγκος μιάς μάζας στερεής ναφθαλίνης είναι μικρότερος άπό τόν όγκο ίσης μάζας ύγρης.

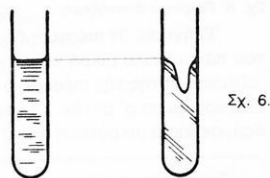
● "Όταν λιώσει όλη η ναφθαλίνη, σημειώνομε τή στάθμη του ύγρου στο σωλήνα και τόν αφήνομε νά κρυώσει.

Παρατηρούμε ότι, όταν στερεοποιηθει όλο τή ύγρο, η στάθμη του θά έχει κατέβει λίγο στο σωλήνα και η έπιφάνεια τής στερεής ναφθαλίνης θά έχει γίνει κοίλη. Αυτό δείχνει ότι ό όγκος του σώματος **μίκρυνε**.

Τήν ίδια παρατήρηση μπορούμε νά κάνομε με πολλά άλλα σώματα (θειάφι, παραφίνη, μόλυβδο κτλ.).



Σχ. 5: Ύπερτηξη



Σχ. 6.

A: Ναφθαλίνη ύγρη

B: Ναφθαλίνη στερεή



Σχ. 7.

Συμπέρασμα. *Ο όγκος των περισσότερων σωμάτων, όταν λιώνουν, μεγαλώνει ενώ όταν πήζουν, μικραίνει.*

Β. "Αν βάλουμε σε ένα δοχείο νερό με κομμάτια πάγου και σε ένα άλλο λάδι, που ένα μέρος του έχει παγώσει, θα παρατηρήσουμε ότι ο πάγος στο πρώτο δοχείο βρίσκεται στην επιφάνεια του νερού, ενώ το ηχημένο λάδι βρίσκεται στον πυθμένα του άλλου δοχείου.

Αυτό συμβαίνει, γιατί μια μάζα πάγου έχει μεγαλύτερο όγκο από ίση μάζα νερού, ενώ μια μάζα παγωμένου λαδιού έχει μικρότερο όγκο από ίση μάζα λαδιού.

- Βυθίζουμε μια φιάλη γεμάτη με νερό σε ένα ψυχτικό μείγμα (άλατι + πάγος).

Παρατηρούμε, ύστερα από ένα χρονικό διάστημα, ότι το νερό γίνεται πάγος, που ένα μέρος του βγαίνει από το στόμιο της φιάλης, ενώ η φιάλη σπάζει. Με ακριβείς μετρήσεις βρίσκομε ότι 1000 cm^3 νερό 0°C μάς δίνουν 1090 cm^3 πάγο στην ίδια θερμοκρασία.

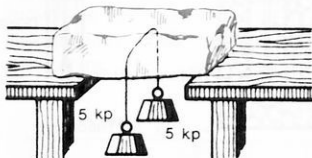
Συμπέρασμα. *Όταν το νερό γίνεται πάγος, ο όγκος του μεγαλώνει.*

'Αποτελέσματα. 'Η εξαίρεση αυτή που παρουσιάζει το νερό, να μεγαλώνει δηλ. ο όγκος του, όταν γίνεται στερεό, έχει πολλές συνέπειες στην καθημερινή μας ζωή.

Τό χειμώνα π.χ. όταν κάνει πολλή παγωνιά, σπάζουν τα ψυγεία των αυτοκινήτων (άν έχουν μόνο καθαρό νερό), οι σωληνώσεις του νερού, τὰ άγγεία τών δέντρων, θρυμματίζονται οι βράχοι που έχουν πόρους κτλ. Γιατί;

'Επίσης, επειδή ο πάγος μένει στην επιφάνεια του νερού, τὰ ζώα και τὰ φυτά που ζουν μέσα στις λίμνες, στα ποτάμια και στις θάλασσες, όχι μόνο δέν βλάφτονται άπ' τόν πάγο, αλλά και προστατεύονται. Γιατί;

'Εκτός από τó νερό συμβαίνει τó ίδιο και σε άλλα σώματα. Π.χ. ο όγκος του χυτοσίδηρου και τού άργύρου μεγαλώνει, όταν τὰ σώματα αυτά στερεοποιούνται.



Σχ. 8: Πείραμα άνατήξεως

5 'Επίδραση τής πίεσεως στην τήξη τού πάγου.

Στηρίζομε μια κολόνα πάγο σε δυό ύποστηρίγματα και περνούμε πάνω άπ' αυτή ένα σύρμα με δύο βάρη τών 5 Κρ κρεμασμένα στα άκρα του (σχ. 8).

Παρατηρούμε ότι τó σύρμα περνά σιγά σιγά τήν κολόνα, και πέφτει, ενώ ο πάγος δέν φαίνεται πουθενά να έχει κοπεί.

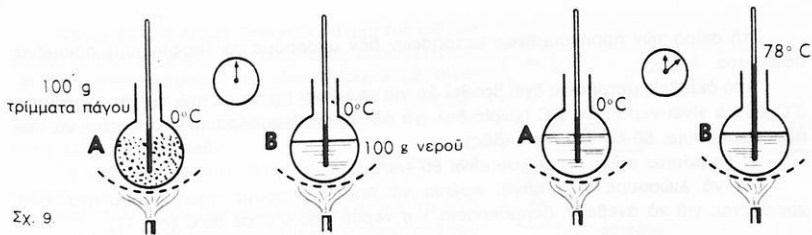
'Εξήγηση. 'Η πιεστική δύναμη τών 10 Κρ μεταδίνεται από τó σύρμα σε μια επιφάνεια τού πάγου πολύ μικρή και γι' αυτό ή πίεση πάνω σ' αυτή τήν επιφάνεια είναι πολύ μεγάλη. 'Εξαιτίας αυτής τής πίεσεως ο πάγος που βρίσκεται κάτω άπ' τó σύρμα λιώνει και τó σύρμα εισχωρεί μέσα σ' αυτόν. Τó νερό που προέρχεται άπ' τήν τήξη, επειδή δέν πιέζεται και έχει θερμοκρασία μικρότερη από 0°C , ξανατίζει άμέσως. Τó φαινόμενο αυτό λέγεται **άνάπηξη**.

Συμπέρασμα. *Όταν μεγαλώνει ή πίεση, χαμηλώνει τó σημείο τήξης τού πάγου.*

Συνέπειες. 'Ο παγετώνας σχηματίζεται από τήν άνάπηξη τού νερού που προέρχεται από τήν τήξη τού χιονιού τών κατώτερων στρωμάτων, τὰ όποία πιέζονται από τὰ άνωτερα. 'Ο πάγος λιώνει και τροφοδοτεί τούς χειμάρρους στο βάθος τού παγετώνα, επειδή δέχεται τήν πίεση από τó βάρος αυτού τού παγετώνα.

6 Θερμότητα τήξης.

Θερμαίνομε συγχρόνως με δυό λυχνίες οίονπνεύματος, που να έχουν τήν ίδια φλόγα, μια φιάλη Α, ή όποία περιέχει τρίμματα πάγου, που τὰ άνακατεύομε, ώστόσο λιώσει όλος ο



Σχ. 9

πάγος, και μιάν άλλη φιάλη Β, με καθαρό νερό 0°C. Τα τρίμματα του πάγου της μιάς φιάλης και το νερό της άλλης πρέπει να έχουν την ίδια μάζα (σχ. 9). Παρατηρούμε ότι, ενώ το θερμομέτρο της φιάλης Α δείχνει 0°C, το θερμομέτρο της Β δείχνει 78°C.

“Άρα ο πάγος, για να λιώσει, απορροφά θερμότητα, χωρίς να μεταβάλλεται η θερμοκρασία του.

Προσδιορισμός της θερμότητας τήξης του πάγου (σχ. 10).

- Το θερμιδόμετρο που θα χρησιμοποιήσουμε έχει ισοδύναμο σε νερό: 20 g
- Περιέχει νερό: 400 g
- Η θερμοκρασία του είναι: $t_1 = 23,7^\circ\text{C}$.
- Η συνολική μάζα του θερμιδομέτρου (θερμιδόμετρο, εξαρτήματα και νερό) είναι: 515,9 g (σχ. 10 Α).
- Παίρνουμε ένα κομμάτι πάγο 0°C (από ένα μείγμα πάγου και νερού) και άφου το σκουπίσουμε με ένα στυπόχαρτο, το βάζουμε μέσα στο θερμιδόμετρο.
- Ο πάγος θα λιώσει και η θερμοκρασία του νερού θα κατεβεί (σχ. 10 Β).
- Σημειώνουμε τη θερμοκρασία μόλις λιώσει ολος ο πάγος: $t_2 = 18,5^\circ\text{C}$ και ζυγίζουμε το θερμιδόμετρο: 539 g (σχ. 10 Γ).

Υπολογισμός.

Η μάζα του πάγου που βάλουμε μέσα στο θερμιδόμετρο είναι $539\text{ g} - 515,9\text{ g} = 23,1\text{ g}$. Το νερό, μαζί με το ισοδύναμο σε νερό του θερμιδομέτρου, αντιπροσωπεύει μιά μάζα: $400\text{ g} + 20\text{ g} = 420\text{ g}$ νερό, που η θερμοκρασία του κατέβηκε από $23,7^\circ\text{C}$ σε $18,5^\circ\text{C}$. Έχασε λοιπόν θερμότητα: $Q\text{ cal} = 420\text{ cal}/^\circ\text{C} (23,7 - 18,5)^\circ\text{C} = 2184\text{ cal}$

Τις 2.184 cal άπορρόφησε ο πάγος (23,1 g).

- για να λιώσει ο πάγος και
- για να άνεβει ή θερμοκρασία του νερού που προήλθε από την τήξη του πάγου από 0 C σε $18,5^\circ\text{C}$.

Ποσότητα θερμότητας που άπορρόφησε το νερό το όποιο προήλθε απ' την τήξη του πάγου.

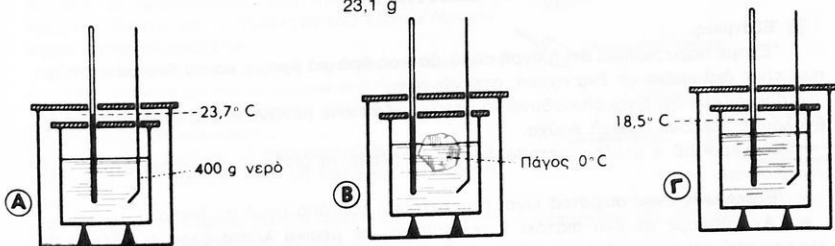
$$Q_1\text{ cal} = 23,1\text{ cal}/^\circ\text{C} \times 18,5^\circ\text{C} = 427\text{ cal}.$$

Ποσότητα θερμότητας που άπορρόφησε ο πάγος για να λιώσει:

$$Q_2\text{ cal} = 2184\text{ cal} - 427\text{ cal} = 1757\text{ cal}$$

και για να λιώσει 1 g πάγου άπορροφά:

$$\frac{1757\text{ cal}}{23,1\text{ g}} = 76\text{ cal/g}.$$



Σχ. 10: Προσδιορισμός της θερμότητας τήξης του πάγου

Στη σειρά τών προηγούμενων μετρήσεων δέν μπορούμε νά αποφύγουμε όρισμένα σφάλματα.

Ή από άκριβείς μετρήσεις έχει βρεθεί ότι γιά νά λιώσει 1 g πάγος πού έχει θερμοκρασία 0°C και νά γίνει νερό πάλι 0°C (χωρίς δηλ. νά αλλάξει ή θερμοκρασία του, πρέπει νά τού παραχωρήσουμε 80 cal (79,7 άκριβώς).

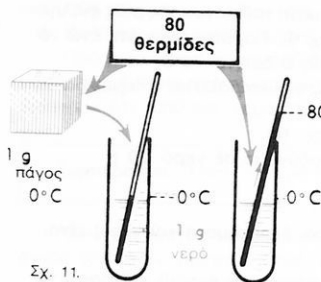
Ή θερμοότητα τήξης τού πάγου είναι 80 cal/g.

Γιά νά λιώσουμε 1 g πάγο, πρέπει νά παραχωρήσουμε τόση θερμοότητα, όση χρειάζεται, γιά νά άνεβεί ή θερμοκρασία 1 g νερού από 0°C σέ 80°C (σχ. 11).

Ή θερμοότητα τήξης τού πάγου είναι λοιπόν πολύ μεγάλη.

Έφαρμογές. Μέ τόν πάγο διατηρούμε τά τρόφιμα στά ψυγεία, γιατί, όταν λιώνει, απορροφά μεγάλη ποσότητα θερμοότητας άπ' τόν άέρα και τά τρόφιμα τού ψυγείου και ή θερμοκρασία τους κατεβαίνει.

Τά χιόνια και οι παγετώνες άργούν πολύ νά λιώσουν, παρά τή μεγάλη ποσότητα θερμοότητας πού δέχονται από τήν άκτινοβολία τού ήλιου.



Σχ. 11.

Θερμοότητα τήξης μερικών καθαρώ σωματίων (cal/g)			
Θείο	10	Μόλυβδος	5,4
Κασσίτερος	15	Ψευδάργυρος	28
		Άργυρος	24
		Υδράργυρος	2,7

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

1. Τήξη είναι ή μετάβαση ενός σώματος από τήν στερεή κατάσταση στήν ύγρη, όταν τó σώμα παίρνει θερμοότητα. Και πήξη ή αντίθετη μετάβαση, άπ' τήν ύγρη κατάσταση στή στερεή όταν τó σώμα χάνει θερμοότητα.

2. Μέ σταθερή πίεση ένα καθαρό σώμα λιώνει σέ μιá όρισμένη θερμοκρασία, ή όποία λέγεται σημείο τήξης. Ή θερμοκρασία αύτή μένει σταθερή, όσο διαρκεί ή τήξη.

Τó σημείο τήξης και τó σημείο πήξης ενός σώματος καθαρού είναι τó ίδιο.

3. Ένα καθαρό σώμα βρίσκεται σέ ύπερτήξη, όταν στήν ύγρη κατάσταση έχει θερμοκρασία κατώτερη άπ' τó σημείο τής πήξης.

4. Γενικά ή τήξη συνοδεύεται μέ αύξηση τού όγκου (έξαιρείται ó πάγος).

5. Όταν αύξηθεί ή πίεση, τó σημείο τήξης τού πάγου κατεβαίνει.

6. Θερμοότητα τήξης ενός σώματος είναι ή ποσότητα τής θερμοότητας τήν όποία πρέπει νά δώσουμε σέ 1 g τού σώματος, όταν βρίσκεται στή θερμοκρασία τής τήξης, γιά νά περάσει στήν ύγρη κατάσταση μέ τήν ίδια θερμοκρασία.

Ή θερμοότητα τήξης τού πάγου είναι 80 cal/g.

44° ΜΑΘΗΜΑ: Ή έννοια τού κορεσμένου άτμού.

Η ΕΞΑΤΜΙΣΗ

1 Ήξάτμηση.

Έχομε παρατηρήσει ότι ή ύγρη αύλή, ύστερα από μιá βροχή, και τά βρεγμένα ρούχα πού είναι άπλωμένα σέ ένα σχοινί, στεγνώνουν.

Γνωρίζομε ότι είναι επικίνδυνο νά μεταχειριζόμαστε βενζίνα κοντά σέ φλόγα, γιά νά βγάλουμε λεκέδες από τά ρούχα.

Τó νερό και ή βενζίνα μεταβάλλονται σέ άέρια, τά όποία όνομάζονται **άτμοί**, δηλ. **έξαιριούνται**.

Έξαιρίωση ενός σώματος είναι ή μετατροπή του από ύγρο σέ άέριο.

● "Αν χύσουμε σέ ένα πιατάκι 2 cm³ αιθέρα, σέ μερικά λεπτά όλος ó αιθέρας θά έξαφανιστεί και ή μυρωδιά του θά διαχυθεί σέ όλο τó 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 αργότερα απ’ τον αιθέρα (σχ. 1). Τα υγρά αυτά λέγονται **πηκτικά**.

Το οινόπνευμα είναι λιγότερο **ιτητικό** από τον αιθέρα.

Καί, τέλος, αν χρησιμοποιήσουμε για το ίδιο πείραμα λάδι, θα παρατηρήσουμε ότι η ποσότητα του υγρού δε μεταβάλλεται.

Το λάδι είναι ελάχιστο πηκτικό.

Στα προηγούμενα πειράματα δεν παρατηρούμε καμιά μεταβολή στο έσωτερικό του υγρού. Η εξαέρωση 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 άσπυρουχα, τα άπλώνουμε σε ένα σχοινί.

Οι άλυκές έχουν μεγάλη επιφάνεια και μικρό βάθος.

● Τοποθετούμε στο δίσκο ενός ζυγού ένα πιατάκι με λίγα cm^3 αιθέρα και το ισορροπούμε με ένα απόβαρο (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 εξατμισθεί 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 αντίκαταστήσουμε 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: $\frac{132}{528} = \frac{1}{4}$ $\frac{1,7}{6,8} = \frac{1}{4}$

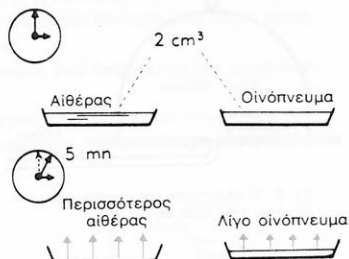
δηλαδή, αν τετραπλασιάσουμε την ελεύθερη επιφάνεια του υγρού, και η ποσότητα του εξατμιζόμενου υγρού τετραπλασιάζεται.

Με σταθερή θερμοκρασία η ταχύτητα της εξάτμισης είναι ανάλογη με την επιφάνεια του υγρού.

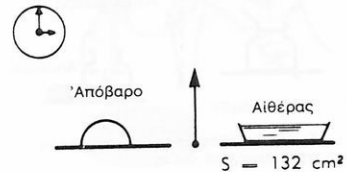
Παρατήρηση. Τα βρεγμένα ρούχα στεγνώνουν πιο γρήγορα το καλοκαίρι.

Δέν είναι ανάγκη να σκουπιστούμε, για να στεγνώσουμε, αν βγούμε από τη θάλασσα μιά ζεστή μέρα.

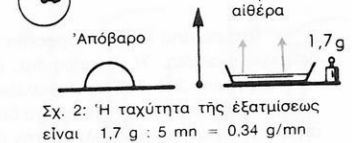
● Βάζομε την ίδια ποσότητα αιθέρα σε δυο όμοια δοχεία και τα ισορροπούμε σε ένα ζυγό (σχ. 4).



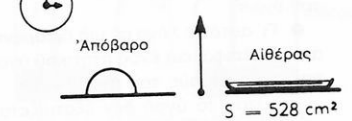
Σχ. 1: Ο αιθέρας είναι περισσότερο πηκτικός από το οινόπνευμα.



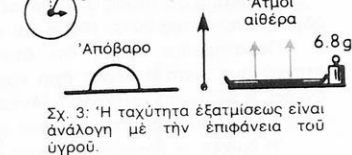
Σχ. 2: Η ταχύτητα της εξάτμισης είναι $1,7 \text{ g} : 5 \text{ mn} = 0,34 \text{ g/mn}$



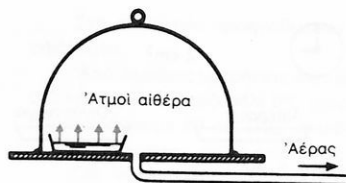
Σχ. 3: Η ταχύτητα εξάτμισης είναι ανάλογη με την επιφάνεια του υγρού.



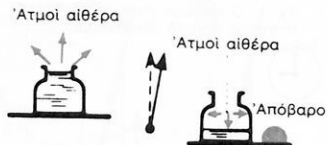
Σχ. 4: Η ανύψωση της θερμοκρασίας επιταχύνει την εξάτμιση.



Σχ. 4: Η ανύψωση της θερμοκρασίας επιταχύνει την εξάτμιση.



Σχ. 5: Η ελάττωση της πίεσεως επιταχύνει την εξάτμιση.



Σχ. 6: Η εξάτμιση είναι ταχύτερη στην αριστερή φιάλη.

Ύστερα από λίγο η ισορροπία χαλά και η φάλαγγα γέρνει άπ' τὸ μέρος πού είναι τὸ δεύτερο φιαλίδιο. *Η εξάτμιση δηλ. άπ' τὸ δεύτερο φιαλίδιο γίνεται με μικρότερη ταχύτητα.*

Εξήγηση. Στὸ δεύτερο φιαλίδιο οἱ ἀτμοὶ πού βγαίνουν άπ' τὸν αἰθέρα μαζεύονται πάνω άπό τὸ ὑγρὸ. ἐνῶ στὸ πρῶτο δοχεῖο διασκορπίζονται στὴν ἀτμόσφαιρα. Ἡ συσώρευση αὐτῆ τῶν ἀτμῶν δυσκολεύει τὴν εξάτμιση τοῦ ὑγροῦ και γι' αὐτὸ τὴν κάνει βραδύτερη.

Η ταχύτητα τῆς εξατμίσεως μεγαλώνει, όταν ὁ ἀέρας ἀνανεώνεται πάνω άπ' τὴν ἐπιφάνεια τοῦ ὑγροῦ.

● Γι' αὐτὸ τὸ λόγο σὲ μιὰ ὀρισμένη θερμοκρασία ὁ ἀέρας ἢ τὸ ἀέριο πού βρίσκεται πάνω άπ' τὴν ἐπιφάνεια ἑνός πηκτικοῦ ὑγροῦ, δὲ μπορεῖ νὰ συγκρατήσῃ ἀπεριόριστη ποσότητα ἀπὸ τοὺς ἀτμοὺς τοῦ ὑγροῦ.

Όταν τὸ ὑγρὸ δὲν εξατμίζεται πλέον, οἱ ἀτμοὶ του ἔχουν **κορεστεῖ** και λέγονται **κορεσμένοι ἀτμοί**.

Βρίσκεται ὅτι στοὺς 0°C 1 m³ ἀέρας δὲ μπορεῖ νὰ συγκρατήσῃ παραπάνω ἀπὸ 4,8 g ὕδατος, στοὺς 20°C, 17,3 g και στοὺς 40°C, 49 g.

Παρατηροῦμε ἀκόμη, ὅτι, ὅταν ὁ καιρὸς εἶναι πολὺ ὑγρὸς, τὰ ἀσπρόρουχα δὲ στεγνώνουν, γιατί ὁ ἀέρας ἔχει κορεστεῖ ἀπὸ ὕδατος. Όταν ὁμως ἡ θερμοκρασία ἀνεβεῖ, ἡ εξάτμιση ξαναρχίζει. Ἀντίθετα ἀν ἡ θερμοκρασία κατεβεῖ, τότε ἕνα μέρος άπ' τοὺς ὕδατος τῆς ἀτμόσφαιρας ὑγροποιεῖται, ὁ **ἀτμὸς συμπυκνώνεται**.

Ἡ ὁμίχλη, οἱ βροχές, ἡ δρόσος, τὸ χιόνι, τὰ σταγονίδια τοῦ νεροῦ πού σχηματίζονται στὴν ἐπιφάνεια τῆς φιάλης, ὅταν τὴ βγάλουμε ἀπὸ τὸ ψυγεῖο κτλ., ὀφείλονται στὴ συμπύκνωση τῶν ἀτμῶν τῆς ἀτμόσφαιρας.

Συμπέρασμα. Σὲ μιὰ ὀρισμένη θερμοκρασία, ὁ ἀέρας ἢ τὸ ἀέριο πού βρίσκεται πάνω άπὸ τὴν ἐπιφάνεια ἑνός ὑγροῦ πηκτικοῦ, δὲ μπορεῖ νὰ συγκρατήσῃ στὴ μονάδα τοῦ ὄγκου του παρὰ ὀρισμένη μόνον ποσότητα ἀπὸ τοὺς ἀτμοὺς τοῦ ὑγροῦ. Παθαίνει κορεσμοῦ, ἡ εξάτμιση παύει, ἐνῶ ἐξακολουθεῖ νὰ μένει μιὰ ποσότητα ὑγροῦ.

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

1. Ἐξάτμιση εἶναι ὁ σχηματισμὸς ἀτμῶν ἀπὸ τὴν ἐπιφάνεια ἑνός ὑγροῦ. Ἡ εξάτμιση αὐτὴ εἶναι ἀργὴ και ἐξαρτᾶται ἀπὸ τὴ φύση τοῦ ὑγροῦ.

2. Η ταχύτητα της εξατμίσεως είναι ανάλογη με την ελεύθερη επιφάνεια του υγρού, αυξάνεται με τη θερμοκρασία και με την ανανέωση του αέρα, και επιταχύνεται όσο η πίεση πάνω από την επιφάνεια του υγρού γίνεται μικρότερη.

3. Ο ατμός είναι κορεσμένος, όταν η εξάτμιση παύει, ενώ υπάρχει ακόμη υγρό που δεν εξατμίζεται.

Σε μία όρισμένη θερμοκρασία ο αέρας ή το αέριο, που βρίσκεται πάνω από την επιφάνεια ενός πηκτικού υγρού, δε μπορεί να συγκρατήσει παρά μία όρισμένη μόνο ποσότητα από τους ατμούς αυτού του υγρού.

45° ΜΑΘΗΜΑ

ΙΔΙΟΤΗΤΕΣ ΤΩΝ ΑΤΜΩΝ

1 Πίεση ενός ατμού.

● Προσαρμόζομε στο ένα στόμιο του δοχείου (σχ. 1) μία σύριγγα με αιθέρα και στο άλλο ένα σωλήνα, του οποίου το ένα άκρο βυθίζεται μέσα στον υδράργυρο που έχουμε στον πυθμένα του δοχείου.

● Η στάθμη του υδραργύρου μέσα στο σωλήνα και στο δοχείο βρίσκεται στο ίδιο ύψος. Η πίεση λοιπόν του περιορισμένου αέρα είναι ίση με την ατμοσφαιρική πίεση εκείνης της στιγμής.

● Πιέζομε το έμβολο της σύριγγας, ώστε να πέφτει ο αιθέρας κατά σταγόνες μέσα στο δοχείο.

Στην αρχή δεν παρουσιάζεται κανένα ίχνος υγρού, γιατί ο αιθέρας εξατμίζεται πάρα πολύ γρήγορα, ενώ ο υδράργυρος ανεβαίνει σιγά σιγά μέσα στο σωλήνα.

Ο ατμός δηλ. του αιθέρα ασκεί μία πίεση, η οποία προστίθεται στην πίεση του περιορισμένου αέρα. Η πίεση αυτή μετριέται με το ύψος του υδραργύρου μέσα στο σωλήνα.

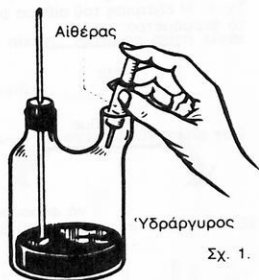
Αν εξακολουθήσουμε να ρίχνουμε αιθέρα στη φιάλη, ώσπου παρουσιαστούν σταγόνες στην επιφάνεια του υδραργύρου, θα παρατηρήσουμε ότι η στάθμη του, που εξακολουθούσε να ανεβαίνει στο σωλήνα μόλις παρουσιαστεί η πρώτη σταγόνα, μένει αμετάβλητη και εξακολουθεί να μένει, όσες σταγόνες και αν ριζούμε στη φιάλη.

Η πίεση του ατμού παίρνει τότε τη μέγιστη τιμή της για τη θερμοκρασία στην οποία γίνεται το πείραμα (σχ. 2 Β) π.χ. 23 cmHg.

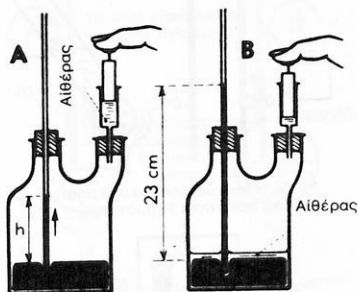
Συμπέρασμα. Οί ατμοί, όπως και τὰ αέρια, ασκούν μία πίεση. Η πίεση αυτή έχει τη μέγιστη τιμή, όταν ο ατμός είναι κορεσμένος.

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).

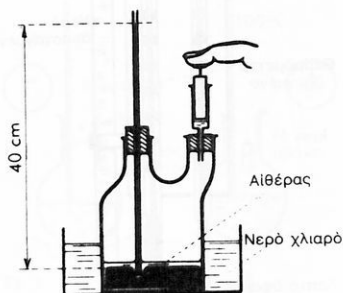


Σχ. 1.

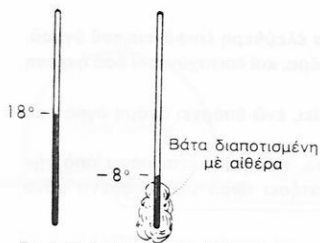


Σχ. 2: Α: Ο ατμός του αιθέρα ασκεί μία πίεση h .

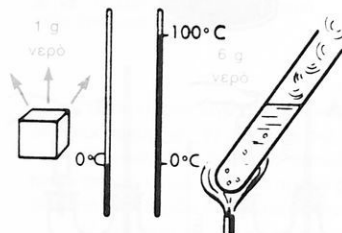
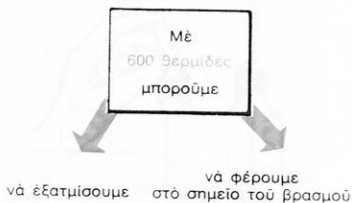
Β: Αυτή η πίεση είναι μέγιστη, όταν ο ατμός είναι κορεσμένος.



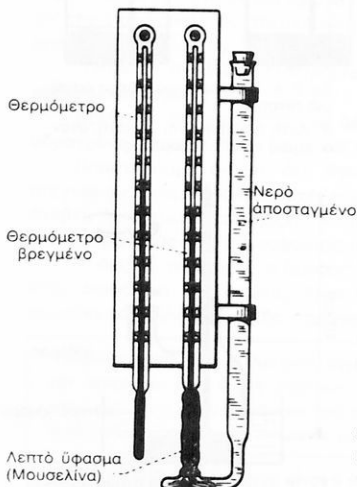
Σχ. 3: Η μέγιστη πίεση ατμού αυξάνεται με τη θερμοκρασία.



Σχ. 4: 'Η εξάτμιση του αϊθέρα ψύχει τὸ θερμοῦτρο.



Σχ. 5: 'Η εξάτμιση του νερού απαιτεί μεγάλη ποσότητα θερμότητας.



Σχ. 6: Ψυχρόμετρο

Συμπέρασμα. 'Η μέγιστη πίεση ενός ατμού μεγαλώνει με τη θερμοκρασία.

'Η μέγιστη πίεση τῶν ὑδρατμῶν είναι 4,58 mmHg στοὺς 0°C καὶ 17,53 mmHg στοὺς 20°C. Στοὺς 100°C είναι ἴση με τὴν ἀτμοσφαιρική, 76 cmHg (περίπου 1 κρ/cm²), στοὺς 200°C, 1.165 cmHg (15 Κρ/cm²) καὶ στοὺς 250°C, 3.100 cmHg (40 Κρ/cm²).

Εὔκολα καταλαβαίνομε γιατί ὁ «ὑπερθερμος» ἀτμός χρησιμοποιεῖται γιὰ τὴν κίνηση τῶν ἀτμομηχανῶν.

2 Ψύχος παραγόμενο κατὰ τὴν ἐξάτμιση.

● Τυλίγομε τὸ δοχεῖο ἑνὸς θερμομέτρου με λίγο μπαμπάκι βρεγμένο με αϊθέρα. Παρατηροῦμε ὅτι ἡ θερμομετρική στήλη κατεβαίνει πολὺ γρήγορα καὶ μπορεῖ νὰ φτάσει καὶ στοὺς -10°C, ἂν ἐπιταχύνουμε τὴν ἐξάτμιση (φυσῶντας τὸν γύρω τοῦ δοχείου ἀέρα) (σχ. 4).

Συμπέρασμα. Γιὰ νὰ ἐξάτμιστε ὁ αἰθέρας, ἀπορροφᾷ θερμότητα ἀπὸ τὸν ἀέρα καὶ τὰ σώματα με τὰ ὁποῖα ἔρχεται σὲ ἐπαφή.

Παρατήρηση. Τis ζεστὲς μέρες τοῦ καλοκαιριοῦ βρέχομε τis αὐλές, γιὰ νὰ δροσιστοῦμε.

Γιὰ νὰ διατηρήσομε δροσερό ἕνα ποτό, τυλίγομε τὸ δοχεῖο με ἕνα βρεγμένο ὕφασμα.

'Η ἐξάτμιση ἑνὸς πηκτικῆς ὑγροῦ μέσα στις σωληνώσεις τοῦ ἠλεκτρικοῦ ψυγείου δημιουργεῖ τὴν ψύξη.

Τὰ πορώδη πῆλινα δοχεῖα κάνουν κρύο τὸ νερό τὸ καλοκαίρι, γιατί ἀπ' τοὺς πόρους αὐτοὺς ἰδρώνουν καὶ με τὴν ἐξάτμιση τοῦ ἰδρώτα ψύχεται τὸ νερό τοῦ δοχείου.

“Ὅταν εἴμαστε ἰδρωμένοι, πρέπει νὰ ἀποφεύγομε τὰ ρεύματα. Γιατί;

Γιὰ νὰ ἐξάτμιστε 1 g νερό, πρέπει νὰ ἀπορροφήσει 600 cal περίπου στὴ συνηθισμένη θερμοκρασία καὶ 539 cal στοὺς 100°C (σχ. 5).

3 Ὕγρασία τοῦ ἀέρα.

● Ἀφοῦ ἡ ἐξάτμιση ἑνὸς ὑγροῦ δημιουργεῖ μιά ψύξη, μπορούμε νὰ χρησιμοποιήσομε αὐτὴ τὴν ιδιότητα, γιὰ νὰ ὑπολογίσουμε τὸ βαθμὸ τῆς ὑγρασίας τοῦ ἀέρα.

Παίρνομε δυὸ θερμοῦτρα καὶ τὸ δοχεῖο τοῦ ἑνὸς τὸ τυλίγομε με ἕνα βρεγμένο ὕφασμα (σχ. 6).

“Ἄν ὁ ἀέρας εἶναι κορεσμένος ἀπὸ ὑδρατμούς, τότε καὶ τὰ δυὸ θερμοῦτρα θὰ δείχνουν τὴν ἴδια θερμοκρασία, γιατί δὲν γίνεται ἐξάτμιση.

'Η σχετικὴ ὑγρασία τότε τοῦ ἀέρα εἶναι 100.

“Ἄν ὁ ἀέρας εἶναι τελείως ξερὸς, ἡ ἐξάτμιση θὰ εἶναι μέγιστη καὶ τὰ δυὸ θερμοῦτρα θὰ δείξουν δυὸ θερμοκρασίες πολὺ διαφορετικὲς· ἡ σχετικὴ ὑγρασία τοῦ ἀέρα εἶναι 0.

Ἐνα τέτοιο ὄργανο λέγεται ψυχρόμετρο (σχ. 6).

Ἡ ποσότητα τῶν ὑδατῶν τούς ὁποίους περιέχει ὁ ἀέρας καθορίζεται ἀπό ἕναν πίνακα πού συνοδεύει τὸ ὄργανο.

Σημείωση. Γιὰ νὰ μετρήσουμε τὸ βαθμὸ ὑγρασίας τοῦ ἀέρα, χρησιμοποιοῦμε ἐπίσης καὶ τὸ ὑγρόμετρο.

Τὸ κύριο μέρος αὐτοῦ τοῦ ὄργανου εἶναι μιὰ δέσμη ἀπὸ τρίχες, πού, ἀνάλογα μὲ τὴν ποσότητα τῶν ὑδατῶν τῆς ἀτμόσφαιρας, ἐπιμηκύνεται περισσότερο ἢ λιγότερο.

Ἔνα ἄλλο ὄργανο ἐπίσης εἶναι καὶ τὸ ὑγροσκόπιο.

Σ' αὐτὸ ὑπάρχει μιὰ οὐσία πού ἀλλάζει χρῶμα ἀνάλογα μὲ τὴν ὑγρασία τοῦ ἀέρα.

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

1. Οἱ ἀτμοί, ὅπως καὶ τὰ ἀέρια, ἄσκουν μιὰ πίεση. Ἡ πίεση αὐτὴ εἶναι μέγιστη, ὅταν ὁ ἀτμὸς εἶναι κορεσμένος.

Ἡ μέγιστη πίεση ἐνὸς ἀτμοῦ μεγαλώνει μὲ τὴ θερμοκρασία.

2. Ἡ ἐξάτμιση ἐνὸς ὑγροῦ ἀπορροφᾷ θερμότητα.

3. Τὸ ψυχρόμετρο μᾶς δίνει τὴ δυνατότητα νὰ μετρήσουμε τὴ σχετικὴ ὑγρασία τοῦ ἀέρα.

46· καὶ 47· ΜΑΘΗΜΑ

ΒΡΑΣΜΟΣ

1 Παρατηρήσεις στὸ φαινόμενο τοῦ βρασμοῦ.

Πείραμα.

Θερμαίνομε δύο σφαιρικὲς φιάλες Α καὶ Β, στὶς ὁποῖες ἔχομε βάλει νερὸ καὶ ἀπὸ ἕνα θερμόμετρο (στὴ Β ἔχομε ρίξει καὶ πριονίδια). Παρατηροῦμε ὅτι:

α) Ἀπὸ 18°C ὡς 30°C ὑγραίνονται ἐξωτερικά, γιὰτὶ ἐπάνω τους συμπυκνώνονται οἱ ὑδατμοί, οἱ ὁποῖοι προέρχονται ἀπ' τὴν καύση τοῦ οἰοπνεύματος ἢ τοῦ φωταερίου. Ἡ ὑγρασία αὐτὴ ἐξαφανίζεται πολὺ γρήγορα.

β) Ἀπ' τοὺς 40°C ὡς 50°C ἐμφανίζονται φυσαλίδες στὰ ἐσωτερικά τους τοιχώματα, οἱ ὁποῖες φεύγουν, φτάνουν στὴν ἐπιφάνεια καὶ σπάζουν.

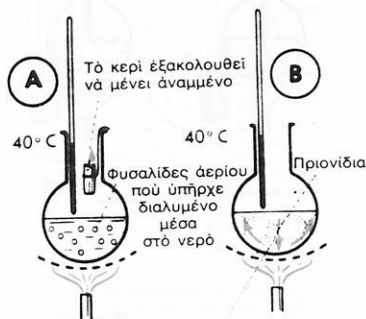
Μέσα στὸ νερὸ εἶναι διαλυμένα διάφορα ἀέρια καὶ κυρίως ὀξυγόνο καὶ ἀζωτο. Τὰ ἀέρια αὐτά, ἐπειδὴ ἡ διαλυτότητά τους λιγοστεύει, ὅσο αὐξάνει ἡ θερμοκρασία τοῦ νεροῦ, δὲ μποροῦν νὰ μείνουν μέσα σ' αὐτὸ καὶ ξεφεύγουν μὲ τὴ μορφή τῶν φυσαλίδων.

Ἄν βάλουμε ἕνα ἀναμμένο κερὶ μέσα στὴ φιάλη, θὰ ἐξακολουθεῖ νὰ καίει. Γιατί; (σχ. 1).

Ἄν παρατηρήσουμε 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.

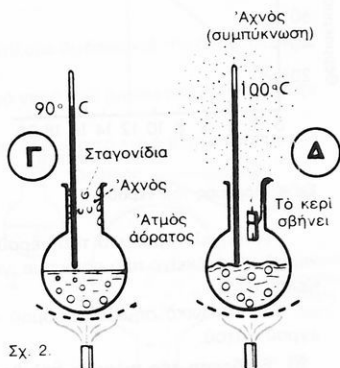
Ἐξήγηση. Τὸ νερὸ θερμαίνεται στὸν πυθμένα τοῦ δοχείου, διαστέλλεται καὶ, ἐπειδὴ ἡ πυκνότητά του μικραίνει, ἐρχεται στὴν ἐπιφάνεια. Τὴ θέση του τὴν παίρνει τὸ νερὸ τῆς ἐπιφάνειας πού εἶναι ψυχρότερο, καὶ γι' αὐτὸ πυκνότερο.

Τὰ πριονίδια, ἐπειδὴ παρασύρονται ἀπὸ τὸ νερὸ, μᾶς βοηθοῦν νὰ παρακολουθήσουμε αὐτὰ τὰ ρεύματα.



Σχ. 1.

Ρεύματα μεταφοράς.



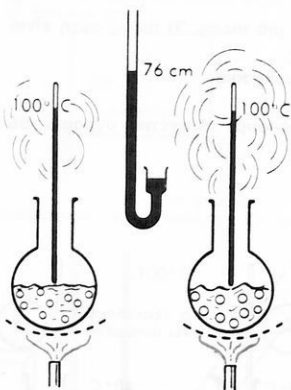
Σχ. 2.

Οἱ φυσαλίδες τοῦ ἀτμοῦ δὲ φτάνουν στὴν ἐπιφάνεια. Βρασμός

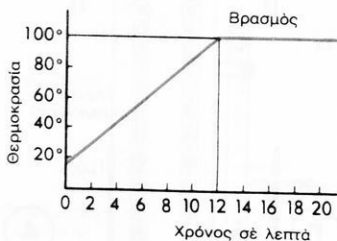
Το νερό, αν και είναι κακός αγωγός της θερμότητας, εξαιτίας αυτών των ρευμάτων, που λέγονται **ρευμάτα μεταφοράς**, θερμαίνεται σ' όλη τη μάζα του.

γ) Από τους 50°C ως τους 70°C βλέπομε να υγραίνονται έσωτερικά ο λαμινός και το επάνω μέρος της φιάλης Γ και στο τέλος να σχηματίζονται μικρές σταγόνες νερού. (σχ. 2). Γιατί;

δ) Στους 90°C εμφανίζονται στον πυθμένα του δοχείου φυσαλίδες, που ανεβαίνουν προς τα επάνω και πριν φτάσουν στην επιφάνεια, εξαφανίζονται. "Όσο ανεβαίνουν, ο όγκος τους μικραίνει, και συγχρόνως ακούγεται ένας χαρακτηριστικός ήχος.



Σχ. 3: "Όσο διαρκεί ο βρασμός, η θερμοκρασία μένει σταθερή.



Σχ. 4: Βρασμός του νερού

Το σημείο βρασμού του νερού σε πίεση 76 cmHg ή **κανονικό σημείο** βρασμού του νερού, είναι εκείνο που παίρνομε, για να σημειώσουμε το 100° στη θερμομετρική κλίμακα Κελσίου.

Το κανονικό σημείο βρασμού ενός καθαρού υγρού είναι μία φυσική σταθερή του υγρού αυτού.

3 'Επίδραση της πίεσεως στο βρασμό.

Παρατήρηση. "Όταν θερμαίνουμε το γάλα και η θερμοκρασία του φτάσει σε έναν όρισμένο βαθμό, το γάλα βράζει απότομα και χύνεται.

Οι φυσαλίδες αυτές του ατμού σχηματίζονται στο πιο θερμό μέρος του νερού (στον πυθμένα). "Όταν όμως πλησιάζουν την επιφάνεια, ο ατμός συμπυκνώνεται, επειδή η θερμοκρασία του νερού είναι χαμηλότερη, και οι φυσαλίδες εξαφανίζονται.

ε) Οι φυσαλίδες γίνονται πολυαριθμότερες και φτάνουν τώρα στην επιφάνεια, ή οποία βρίσκεται σε άναταραχή. Το θερμομέτρο δείχνει τότε 100°C. **Το νερό βράζει.** 1 cm περίπου πάνω απ' το στόμιο της φιάλης Δ βλέπομε μιάν όμιχλη· κι' αν βάλουμε μέσα στη φιάλη ένα αναμμένο κερί, σβήνει άμέσως (σχ. 2).

Η φιάλη είναι γεμάτη με ατμό που έδωξε τον άερα. 'Ο ατμός αυτός είναι ένα άχρωμο και διαφανές άεριο, που δεν μπορούμε να το δούμε. "Όταν όμως βγαίνει έξω απ' τη φιάλη, συμπυκνώνεται σε μικρά σταγονίδια, τα όποια σχηματίζουν την όμιχλη που βλέπομε.

Βρασμός είναι ή εξεαίωση ενός υγρού με τη μορφή φυσαλίδων, οι όποιες σχηματίζονται μέσα στο ίδιο το υγρό.

2 Σημείο βρασμού.

● "Αν συνεχίσουμε να θερμαίνουμε τη φιάλη, το θερμομέτρο εξακολουθεί να δείχνει την ίδια θερμοκρασία, 100°C. και αν δυναμώσουμε τη φλόγα, ο βρασμός θα γίνει ζωηρότερος, ή θερμοκρασία όμως μένει ή ίδια.

● "Όσο διαρκεί το πείραμα, ή πίεση στην επιφάνεια του υγρού δέ μεταβάλλεται και είναι ίση με την άτμοσφαιρική πίεση που δείχνει το βαρόμετρο, π.χ. 76 cmHg.

Πρώτος νόμος. Με σταθερή πίεση ό βρασμός ενός υγρού αρχίζει πάντα στην ίδια θερμοκρασία.

Η θερμοκρασία μένει άμετάβλητη, όσο διαρκεί ό βρασμός, και λέγεται σημείο βρασμού του υγρού.

Αυτό συμβαίνει, γιατί στην αρχή σχηματίζεται στην επιφάνειά του μία κρούστα, η οποία εμποδίζει να βγούν άτομοι στην επιφάνεια.

"Όσο η πίεση του ατμού είναι μικρότερη από την εξωτερική (ατμοσφαιρική), που ενεργεί πάνω στην κρούστα, ο ατμός δέ μπορεί να την άνασκήσει.

"Όταν όμως η θερμοκρασία φτάσει στο σημείο που η πίεση του ατμού γίνει ίση με την εξωτερική, τότε ο ατμός άνασκήνει άπότομα την κρούστα και ξεφεύγει παρασύροντας μαζί και τó γάλα.

"Έτσι και τó νερό άρχίζει να βράζει τή στιγμή που η πίεση του ατμού του γίνεται ίση με τήν πίεση που ενεργεί πάνω στην επιφάνειά του.

● **Πείραμα.** Παίρνουμε ένα σωλήνα σε σχήμα U, ό οποίος στο μικρό και κλειστό σκέλος του περιέχει ύδραργγρο και νερό, και τόν βάζουμε μέσα στο νερό μιάς φιάλης (σχ. 5).

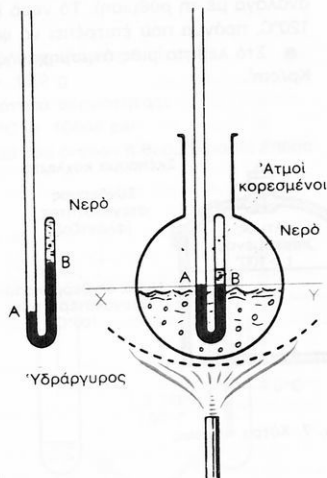
"Αν θερμάνουμε τή φιάλη, ώστόσο άρχισει να βράζει τó νερό, παρατηρούμε ότι η στάθμη A και B του ύδραργγού στο σωλήνα βρίσκεται στο ίδιο όριζόντιο επίπεδο.

"Η πίεση λοιπόν η οποία άσκειται άπ' τούς άτμούς του νερού (στο B) είναι ίση με τήν ατμοσφαιρική πίεση (που άσκειται στο A).

Τό νερό που είναι κλεισμένο στο μικρό σκέλος του σωλήνα έχει τή θερμοκρασία του βρασμού, και οι άτμοι του έχουν τή μέγιστη πίεση.

"Η μέγιστη πίεση λοιπόν τών άτμών του νερού στη θερμοκρασία τών 100°C είναι 76 cmHg.

Κανονικό σημείο βρασμού μερικών καθαρών σωμάτων σε πίεση 76 cmHg			
'Υδρογόνο	-252°	Αιθέρας	35°
"Άζωτο	-195°	Οινόπνευμα	78°
'Οξυγόνο	-183°	Βενζίνη	90°
Διοξειδίο του θείου	-10°	'Υδράργγρος	357°
		Θείο	444°



Σχ. 5: Στη θερμοκρασία του βρασμού η πίεση τών άτμών του νερού στο σκέλος B είναι ίση με τήν ατμοσφαιρική που άσκειται στην επιφάνεια A.

Δεύτερος νόμος: Τό σημείο βρασμού ενός ύγρου είναι η θερμοκρασία στην οποία η μέγιστη πίεση τών άτμών είναι ίση με τήν πίεση που ενεργεί πάνω στο ύγρο.

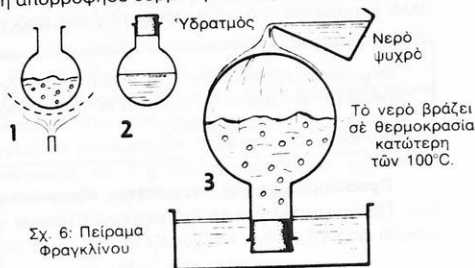
Πείραμα του Φραγκλίνου.

● Άπομακρύνουμε τή φιάλη άπό τή φλόγα, τήν πωματίσουμε άμέσως και τήν άναστρέφομε με τó στόμιο προς τά κάτω (σχ. 6).

● "Αν βρέξουμε τώρα τή φιάλη, παρατηρούμε ότι τó νερό που βρίσκεται μέσα σ' αυτήν άρχίζει πάλι να βράζει.

Τό νερό που χύσαμε πάνω στη φιάλη άπορρόφησε θερμότητα και η θερμοκρασία τής φιάλης κατέβηκε.

"Ένα μέρος του άτμου συμπυκνώθηκε και η έσωτερική πίεση έγινε μικρότερη. Γι' αυτό και τó νερό τώρα βράζει σε μικρότερη θερμοκρασία.



Σχ. 6: Πείραμα Φραγκλίνου

Συμπέρασμα. Σε κάθε ελάττωση τής πίεσεως ενός ύγρου τó σημείο βρασμού του κατεβαίνει.

Έφαρμογή. Για να συμπυκνώσουμε το γάλα, το βράζουμε στη θερμοκρασία των 60°C μέσα σε λέβητες, όπου έχουμε ελαττώσει την πίεση. Γιατί;

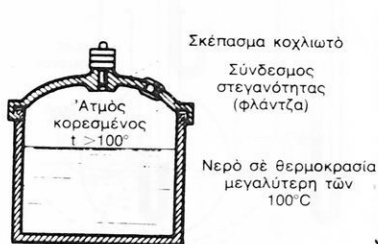
Την ίδια μέθοδο εφαρμόζουμε και στη βιομηχανία της ζάχαρης, για να συμπυκνώσουμε το χυμό των παντζαριών.

5 **Η χύτρα πίεσεως (σχ. 7).**

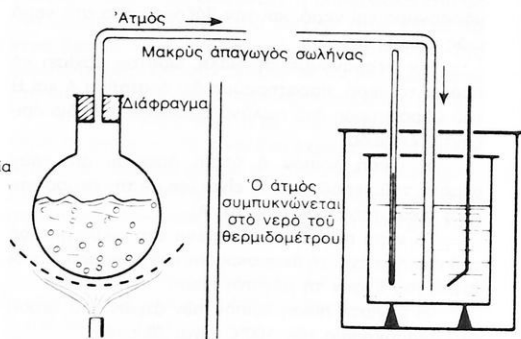
● Το νερό που θερμαίνουμε μέσα στην κλειστή χύτρα δεν μπορεί να βράσει, γιατί πάντα η πίεση που ενεργεί πάνω στην επιφάνειά του είναι μεγαλύτερη από τη μέγιστη πίεση των ατμών του (μέγιστη πίεση ατμών + πίεση κλεισμένου αέρα).

Μιά βαλβίδα ανοίγει, όταν η πίεση φτάσει σ' ένα ορισμένο σημείο ($1,5$ έως 2 Kp/cm^2 ανάλογα με τη ρύθμιση). Το νερό έχει τότε θερμοκρασία που μπορεί να φτάσει ως τους 120°C , πράγμα που επιτρέπει να ψηθούν γρήγορα τα φαγητά.

● Στο λέβητα μιάς ατμομηχανής ή θερμοκρασία του νερού είναι 250°C και η πίεση 40 Kp/cm^2 .



Σχ. 7. Χύτρα πίεσεως.



Σχ. 8. Προσδιορισμός της θερμοτή-
τας εξαερίωσης του νερού στους
 100°C

Συμπέρασμα. Σε κάθε αύξηση της πίεσεως ενός υγρού το σημείο βρασμού του ανεβαίνει.

6 **Θερμότητα βρασμού.** "Όσο διαρκεί ο βρασμός, η θερμοκρασία του νερού δεν μεταβάλλεται, αν όμως διακόψουμε τη θέρμανση, σταματά και ο βρασμός. Για να συνεχίζεται ο βρασμός, πρέπει να προσφέρουμε διαρκώς θερμότητα στο υγρό.

Η θερμότητα όμως που απορροφά τώρα το υγρό δεν ανυψώνει τη θερμοκρασία του, αλλά χρησιμεύει, για να περάσει το υγρό από την υγρή κατάσταση στην αερίωδη.

Θερμότητα εξαερίωσης ενός υγρού σε μιά ορισμένη θερμοκρασία είναι το ποσό της θερμότητας που πρέπει να δώσουμε σε 1 g του υγρού, για να μετασχηματιστεί σε κορεσμένο αέριο της ίδιας θερμοκρασίας.

Προσδιορισμός της θερμοτήτας εξαερίωσης του νερού.

Πραγματοποιούμε τη διάταξη που βλέπουμε στο σχήμα 8. Το θερμοδόμετρο βρίσκεται μακριά από τη φλόγα και χωρίζεται απ' αυτή με ένα διάφραγμα από άμιανο.

Το θερμιδόμετρο περιέχει 500 g νερό.

Το ισοδυναμό 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 τόν άτμο να ξεφεύγει από το στόμιο του άπαγωγού σωλήνα.
- Βάζουμε τόν άπαγωγό σωλήνα μέσα στο νερό του θερμιδομέτρου. Ο άτμος συμπυκνώνεται μέσα σ' αυτό και η θερμοκρασία του νερού ανεβαίνει.
- Μετά από λίγα λεπτά άποσύρομε τόν σωλήνα και σημειώνουμε τή θερμοκρασία του νερού: $t_2 = 37,4^\circ\text{C}$.

Ζυγίζουμε κατόπιν τόν θερμιδόμετρο: 654,7 g.

Η μάζα του άτμου που συμπυκνώθηκε μέσα στο θερμιδόμετρο είναι:

$$m = 654,7 \text{ g} - 636,5 \text{ g} = 18,2 \text{ g}$$

Το νερό και τόν θερμιδόμετρο άπορρόφησαν μιά ποσότητα θερμότητας:

$$Q \text{ cal} = 520 \text{ cal}/^\circ\text{C} (37,4 - 16,5)^\circ\text{C} = 10868 \text{ cal}$$

Τόν νερό που προήλθε άπ' τή συμπύκνωση του άτμου και του όποιου η θερμοκρασία έπεσε άπό 100°C σε $37,4^\circ\text{C}$ έδωσε:

$$Q_1 \text{ cal} = 18,2 \text{ cal}/^\circ\text{C} (100 - 37,4)^\circ\text{C} = 1135 \text{ cal}$$

Γιά νά περάσουν λοιπόν, στή θερμοκρασία των 100°C , άπό τήν άεριώδη κατάσταση στήν ύγρη $18,2 \text{ g}$ άτμου, παραχωρούν:

$$10865 \text{ cal} - 1135 \text{ cal} = 9733 \text{ cal}$$

και έπομένως 1 g άτμου παραχωρεί:

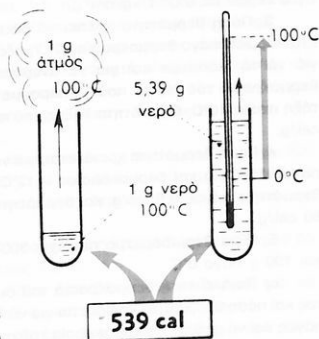
$$\frac{9733 \text{ cal}}{18,2 \text{ g}} = 535 \text{ cal/g}$$

Άντίθετα, για νά μεταχηματιστεί σε άτμο στους 100°C 1 g νερό 100°C , άπορροφά 535 cal .

Η θερμότητα εξαερίωσης του νερού στους 100°C είναι 535 cal/g . Κατά τόν πείραμα αυτό δε μπορούμε νά έχουμε άπόλυτη άκρίβεια.

Άπό άκριβείς μετρήσεις βρίσκουμε ότι η **θερμότητα εξαερίωσης του νερού στους 100°C είναι 539 cal/g .**

Μόνον τόν νερό άπό όλα τά ύγρά έχει τήν πιο μεγάλη θερμότητα εξαερίωσης.



Σχ. 9. Η θερμότητα εξαερίωσης του νερού είναι πολύ μεγάλη.

Θερμότητα εξαερίωσης μερικών ύγρων:

Οινόπνευμα στους 78°C : 216 cal/g
Βενζίνη στους 80°C : 94 cal/g

Αιθέρας στους 35°C : 90 cal/g
Διοξειδίο του θείου στους -10°C : 95 cal/g

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

1. Βρασμός είναι ή εξαερίωση ενός ύγρου με μορφή φυσαλίδων άτμου, οι όποιες σχηματίζονται μέσα στή μάζα του ύγρου.
 2. Σε κανονική πίεση ό βρασμός ενός ύγρου άρχίζει πάντα στήν ίδια θερμοκρασία. Η θερμοκρασία του άτμου μένει ή ίδια σ' όλη τή διάρκεια τού βρασμού.
 3. Τόν σημείο βρασμού ενός ύγρου είναι ή θερμοκρασία, στήν όποία ή μέγιστη πίεση των άτμων είναι ίση με τήν πίεση που ένεργεί πάνω στό ύγρό.
 4. Θερμότητα εξαερίωσης ενός ύγρου, σε μιά όρισμένη θερμοκρασία, είναι τόν ποσό τής θερμότητας που πρέπει νά προσφέρουμε σε 1 g αυτού του ύγρου, για νά τόν μετατρέψουμε ολοκληρωτικά σε κορεσμένο άτμο τής ίδιας θερμοκρασίας.
- Η θερμότητα εξαερίωσης ενός ύγρου έλαττώνεται, όσο ή θερμοκρασία του ανεβαίνει.
- Η θερμότητα εξαερίωσης του νερού στους 100°C είναι 539 cal/g .

Σειρά 11: Μεταβολές καταστάσεως:

1. Τήξη.

1. Σε 0°C η πυκνότητα του πάγου είναι 0,92 Kg/dm³ και του νερού 1 Kg/dm³. Πόσον όγκο θα έχει ο πάγος που προέρχεται από στερεοποίηση 50 ℓ νερού;

2. Οι «κολόνες» του πάγου που πουλιούνται στο εμπόριο έχουν σχήμα ορθογώνιο παραλληλεπίπεδο με τις εξής διαστάσεις: μήκος 98 cm και τομή 16 cm × 28 cm.

Νά υπολογιστούν:

α) Ό όγκος της «κολόνας» του πάγου.

β) Η μάζα της, αν η πυκνότητα του πάγου είναι 0,92 kg/dm³ σε 0°C.

γ) Ό όγκος του νερού που χρειάζεται, για να κατασκευαστούν 125 τέτοιες «κολόνες». Πυκνότητα νερού σε 0°C: 1 kg/dm³.

3. Πόση θερμότητα πρέπει να δώσουμε σε ένα κομμάτι πάγο θερμοκρασίας 0°C μάζας 175 g, για να το λιώσουμε και για να ανεβάσουμε τη θερμοκρασία του νερού, που θα πάρουμε από την τήξη στους 10°C; Θερμότητα τήξης του πάγου 80 cal/g.

4. Πόση θερμότητα χρειάζεται, για να λιώσει πάγος 1200 Kg και θερμοκρασίας -12°C; Ειδική θερμότητα πάγου 0,5 cal/g, και θερμότητα τήξης 80 cal/g.

5. Ένα θερμιδόμετρο περιέχει 300 g νερό και 100 g πάγο 0°C.

α) Ποιά είναι η θερμοκρασία του συστήματος και πόση θερμότητα χρειάζεται για να λιώσει ο πάγος και να φτάσει η θερμοκρασία του συστήματος στους 10°C; (Θερμότητα τήξης του πάγου 80 cal/g).

β) Αν η παραπάνω θερμότητα παρέχεται από μια ηλεκτρική αντίσταση, η οποία δίνει 60 cal το δευτερόλεπτο, πόση ώρα διαρκεί το πείραμα;

6. Το χειμώνα ένας δρόμος σκεπάζεται με στρώμα πάγου 0°C πάχους 2 mm.

Πόσο ύψος νερού βροχής, θερμοκρασίας 8°C, πρέπει να πέσει σε κάθε 1 m² επιφάνειας, για να λιώσει ο πάγος; Θερμότητα τήξης του πάγου 80 cal/g, πυκνότητα πάγου 0,92 Kg/dm³. Υποθέτουμε ότι ο αέρας και το έδαφος δεν παίρνουν μέρος στις θερμικές ανταλλαγές.

7. Πόση θερμότητα χρειάζεται:

α) Για να υψώσουμε τη θερμοκρασία 150 ℓ νερού από 12°C σε 34°C;

β) Για να λιώσουν 10 Kg πάγου 0°C;

γ) Για να λιώσουν 10 Kg πάγου θερμοκρασίας -10°C και να φτάσει η θερμοκρασία του νερού της τήξης του πάγου στους 100°C; (Ειδ. θερμ. πάγου 0,5 cal/g°C, θερμ. τήξ. πάγου 80 cal/g).

8. Σε 300 g νερό 40°C ρίχνουμε ένα κομμάτι πάγο 0°C που ζυγίζει 60 g.

α) Πόση θερμότητα απορροφά ο πάγος, για να λιώσει;

β) Ποιά είναι η τελική θερμοκρασία του νερού;

9. Ένα θερμιδόμετρο από ορείχαλκο που ζυγίζει 250 g περιέχει 100 g νερό και βρίσκεται σε θερμοκρασία 40°C.

α) Παύδ είναι το ισοδύναμο σε νερό του θερμιδομέτρου, αν η ειδική θερμότητα του ορείχαλκου είναι 0,1 cal/g°C;

β) Βάζουμε στο θερμιδόμετρο 20 g πάγο 0°C. Ποιά είναι η τελική θερμοκρασία του θερμιδομέτρου;

10. Σε 1500 g νερό 10°C βάζουμε ένα κομμάτι χαλκό 200 g με θερμοκρασία 100°C, και προσθέτουμε πάγο 0°C.

α) Νά υπολογιστεί η μάζα του πάγου που χρειάζεται, για να είναι η τελική θερμοκρασία 0°C, μόλις λιώσει 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 μείνει; Ειδ. θερμ. χαλκού 0,095 cal/g°C.

11. Ένα θερμιδόμετρο περιέχει 400 g νερό θερμοκρασίας °C. Προσθέτουμε διαδοχικά 20 g πάγο 0°C και 200 g νερό 50°C, οπότε, σε λίγη ώρα, το όργανο περιέχει μόνο νερό 20°C. Νά υπολογιστούν:

α) Η θερμότητα που απορρόφησε ο πάγος, για να γίνει νερό 20°C.

β) Η θερμότητα που έδωσαν τα 200 g του νερού.

γ) Η αρχική θερμοκρασία των 400 g του νερού.

(Η θερμότητα που απορροφά το θερμιδόμετρο δεν υπολογίζεται).

12. Σε ένα θερμιδόμετρο με 400 g νερό θερμοκρασίας 36°C βάζουμε ένα κομμάτι πάγο 67 g θερμοκρασίας 0°C που λιώνει. Όταν εξαφανίζεται ο πάγος, η θερμοκρασία του νερού είναι 19,5°C. Ποιά είναι η θερμότητα τήξης του πάγου; (Χωρίς να υπολογίσουμε το ισοδύναμο σε νερό του θερμιδομέτρου).

13. Ένα θερμιδόμετρο από ορείχαλκο ζυγίζει 200 g και περιέχει 300 g νερό θερμοκρασίας 20°C. Βάζουμε μέσα σ' αυτό 100 g πάγο 0°C και, όταν αποκατασταθεί η θερμική ισορροπία, το θερμιδόμετρο περιέχει νερό και 20 g πάγο.

α) Ποιά είναι τότε η θερμοκρασία του μείγματος;

β) Ποιά είναι η θερμότητα τήξης του πάγου σε θερμίδες κατά γραμμάριο; (Ειδική θερμότητα ορείχαλκου: $0.1 \text{ cal/g}^\circ\text{C}$).

II. Ξεθάμιση. Κορεσμένοι ατμοί.

14. Στή φιάλη που βλέπομε στο σχήμα 2 του 45 μαθήματος βάζομε αιθέρα, και ο υδράργυρος άνεβαίνει σε ύψος 20,4 cm στο σωλήνα. Πόση είναι η πίεση του αιθέρα (p/cm^2); Ειδικό βάρος υδραργύρου 13.6 p/cm^3 .

15. Σε ένα σωλήνα Τορικήλλι ή στάθμη του υδραργύρου βρίσκεται σε ύψος 70 cm. Εισάγομε μία σταγόνα αιθέρα στο βαρομετρικό θάλαμο και το ύψος της βαρομετρικής στήλης γίνεται 41 cm.

α) Πόση είναι η πίεση του ατμού του αιθέρα στο σωλήνα:

β) "Αν στη θερμοκρασία του πειράματος η μέγιστη πίεση του ατμού είναι 571.2 p/cm^2 , είναι κορεσμένος ο ατμός του αιθέρα που έχουμε ή όχι:

16. Να παρασταθούν γραφικά οι μεταβολές της μέγιστης πιέσεως του ατμού του αιθέρα σύμφωνα με τις ακόλουθες ένδειξεις:

Θερμοκρασία:

10°C 20°C 30°C 40°C 50°C 60°C

Πίεση σε cmHg:

31 44 64 92 128 173

Στον άξονα των τετμημένων θα πάρουμε $1 \text{ cm} \cong 10^\circ\text{C}$ και στον άξονα των τεταγμένων $1 \text{ cm} \cong 20 \text{ cmHg}$.

17. Οι μεταβολές της μέγιστης πιέσεως των ατμών του νερού για θερμοκρασίες μεγαλύτερες από 100°C δίνονται από τον ακόλουθο πίνακα:

Θερμοκρασία:

100°C 120°C 150°C 180°C 200°C 225°C

Πίεση Kp/cm^2

1 2 5 10 16 25

Να παρασταθούν γραφικά αυτές οι μεταβολές. Στον άξονα των τετμημένων $1 \text{ cm} \cong 20^\circ\text{C}$ και στον άξονα των τεταγμένων $1 \text{ cm} \cong 2 \text{ Kp/cm}^2$. (Οι πιέσεις Kp/cm^2 είναι στρογγυλεμένες).

III. Βρασμός.

18. Κοντά στους 100°C η θερμοκρασία βρασμού του νερού πέφτει κατά 0.1°C , όταν η έξωτερική πίεση ελαττώνεται κατά 2.7 mmHg .

Ποιά είναι η θερμοκρασία βρασμού του νερού, όταν η ατμοσφαιρική πίεση είναι 73.2 cmHg ; (Η θερμοκρασία βρασμού είναι 100°C υπό πίεση 760 mmHg).

19. Βράζομε νερό, την ίδια ώρα, στους πρόποδες ενός βουνού, όπου η ατμοσφαιρική πίεση είναι 76 cmHg και η θερμοκρασία βρασμού 100°C , και στην κορυφή του, όπου η θερμοκρασία βρασμού είναι 97°C . Γνωρίζομε ότι κοντά στους 100°C η θερμοκρασία βρασμού του νερού πέφτει κατά 0.1°C , όταν η ατμοσφαιρική πίεση ελαττώνεται κατά 2.7 mmHg .

α) Να προσδιοριστεί σε mmHg το βαρομετρικό ύψος στην κορυφή του βουνού.

β) Να υπολογιστεί η ύψομετρική διαφορά, σε μέτρα, ανάμεσα στους πρόποδες και στην κορυφή του βουνού.

Ειδικό βάρος υδραργύρου 13.6 p/cm^3 , μέσο ειδικό βάρος άερα: 1.2 p/l

20. α) Πόση θερμότητα χρειάζεται, για να εξαερωθεί 1.5 Kg νερό θερμοκρασίας 100°C ; (Θερμότητα εξαερίωσης νερού 539 cal/g).

β) "Αν η θερμότητα καύσης του άνθρακίτη, που θα χρησιμοποιήσομε, είναι 8000 Kcal/Kg και εκμεταλλευόμαστε μόνο το $1/4$ της θερμότητας που παρέχεται, πόσον άνθρακίτη πρέπει να κάψομε;

21. Θερμαίνομε μία φιάλη που περιέχει 300 g νερό 20°C με μία φλόγα που παρέχει 4000 cal ωφέλιμη ποσότητα θερμότητας κάθε λεπτό της ώρας.

α) Σε πόση ώρα η θερμοκρασία του νερού θα φτάσει τους 100°C ;

β) Πόση ώρα θα χρειαστεί ακόμα, για να εξαερωθεί η μισή ποσότητα του νερού;

22. Σε ένα δοχείο με 1600 g νερό 10°C διοχετεύομε 50 g υδρατμό 100°C . Ποιά είναι η τελική θερμοκρασία του συστήματος; Η θερμότητα εξαερίωσης (ή υγροποίησης) του νερού είναι 539 cal/g .

23. Πόση μάζα ατμού 100°C πρέπει να συμπυκνωθεί σε μία μπανιέρα με 100 l νερό 17°C , για να έχουμε τελικό μείγμα 37°C ;

Γνωρίζομε ότι 1 g υδρατμός 100°C , όταν γίνεται νερό της ίδιας θερμοκρασίας, αποβάλλει 539 cal . (Τη θερμότητα που απορροφά η μπανιέρα δεν την υπολογίζομε).

ΠΕΡΙΕΧΟΜΕΝΑ

<p>Φυσικά σώματα Μετρήσεις φυσικῶν μεγεθῶν. Σκοπὸς τῆς Φυσικῆς 4</p> <p>I.— Φυσικὲς καταστάσεις τῆς ὕλης.</p> <p>1 Στερεά, ὑγρά, αέρια 6</p> <p>2 Τὰ ἕτερογενῆ μείγματα: Τὸ φυσικὸ νερὸ 8</p> <p>3 Ἐνα καθαρὸ σῶμα. Τὸ αποσταγμένο νερὸ 10</p> <p>4 Τὸ νερὸ σχηματίζει μὲ πολλὰ ἄλλα σώματα ὁμογενῆ μείγματα Διαλυτικὲς ιδιότητες τοῦ νεροῦ 12</p> <p>5 Πρῶτη μελέτη ἐνὸς αερίου. Ὁ ἀέρας 15</p> <p>6 Ὁ ἀέρας εἶναι μείγμα πολλῶν αερίων σύσταση τοῦ αέρα 17</p> <p> 'Ασκήσεις 20</p> <p>II.—Βάρος ἐνὸς σώματος. Ζυγὸς μὲ ἐλατήριο.</p> <p>7 Ἡ κατακόρυφος. Ἐλεύθερη πτώση ἐνὸς σώματος 21</p> <p>8 Ἡ ἐπιμήκυνση ἐνὸς ἐλατηρίου μᾶς δίνει τὴ δυνατότητα νὰ συγκρίνουμε τὸ βάρος δύο σωμάτων. Μέτρηση τοῦ βάρους ἐνὸς σώματος 23</p> <p>9 Πλεονεκτήματα καὶ μειονεκτήματα τοῦ ζυγοῦ μὲ ἐλατήριο. Ὁ ζυγὸς μὲ 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 μὲ τὴν ἐπίδραση πολλῶν δυνάμεων. Ἡ τροχαλία 32</p> <p>12 Συνισταμένη δύο παράλληλων δυνάμεων. Δυνάμεις παράλληλες 34</p> <p>13 Πειραματικὸς προσδιορισμὸς τοῦ κέντρου βάρους. Κέντρο βάρους ... 36</p> <p> 'Ασκήσεις 38</p> <p>14 Μελέτη τοῦ κεκλιμένου ἐπιπέδου 40</p> <p>15 Ροπή μίας δυνάμεως ὡς πρὸς ἄξονα. Μοχλοὶ 42</p> <p>16 Ἐργαλεῖα ποὺ πολλαπλασιάζουν τὴ δύναμη ἢ μεγαλύνουν τὴ μετατόπιση.</p> <p> Ἐργαλεῖα - Μοχλοὶ 44</p> <p> 'Ασκήσεις 46</p>	<p>IV.— Μάζα. Ζυγὸς.</p> <p>17 Ὁ ζυγὸς μὲ ἴσους βραχίονες 48</p> <p>18 Ζυγοὶ μὲ ἀνίσους βραχίονες ἢ βραχίονες μεταβλητοῦς 50</p> <p>19 Ἰδιότητες τοῦ ζυγοῦ 52</p> <p>20 Ἡ ἔννοια τῆς μάζας 54</p> <p>21 Πυκνότητα (εἰδικὴ μάζα) καὶ εἰδικὸ βάρος 57</p> <p>22 Σχετικὴ πυκνότητα 59</p> <p> 'Ασκήσεις 61</p> <p>V.— Πίεση. Μανόμετρο. Βαρόμετρο.</p> <p>23 Πιέσεις ἀσκούμενες ἀπὸ τὰ στερεά. Ἡ ἔννοια τῆς Πίεσεως 63</p> <p>24 Δυνάμεις ἀσκούμενες ἀπὸ τὰ ὑγρά 65</p> <p>25 Δυνάμεις ἀσκούμενες ἀπὸ τὰ ὑγρά στὰ τοιχώματα τῶν δοχείων ποὺ τὰ περιέχουν 68</p> <p>26 Ἀρχὴ τοῦ Pascal.</p> <p> Μετάδοση τῶν πιέσεων ἀπὸ τὰ ὑγρά 70</p> <p> 'Ασκήσεις 73</p> <p>27 Πειραματικὴ σπουδὴ τῆς ἀρχῆς τοῦ Ἀρχιμήδη 75</p> <p>28 Μία ἐφαρμογὴ τῆς ἀρχῆς τοῦ Ἀρχιμήδη. Τὰ ἐπιπλέοντα σώματα 77</p> <p>29 Ἐφαρμογὴ τῆς ἀρχῆς τοῦ Ἀρχιμήδη στὴ μέτρηση τῆς σχετικῆς πυκνότητος τῶν ὑγρῶν. Πυκνόμετρα 79</p> <p> 'Ασκήσεις 82</p> <p>30 Ἡ ἀτμοσφαιρικὴ πίεση 84</p> <p>31 Τὸ βαρόμετρο 86</p> <p>32 Πιέσεις ἀσκούμενες ἀπὸ τὰ αέρια. Τὸ μανόμετρο 89</p> <p>33 Πιέσεις ποὺ ἀσκοῦνται ἀπὸ τὰ αέρια. Ἄνωση τοῦ Ἀρχιμήδη στὰ αέρια 91</p> <p>34 Ὁ ὄγκος ἐνὸς αερίου ἐξαρτᾶται ἀπὸ τὴν πίεσίν του. Νόμος τοῦ MARIOTTE 94</p> <p> 'Ασκήσεις 96</p> <p>VI.— Θερμοκρασία. Θερμόμετρο.</p> <p>35 Θερμοκρασία.</p> <p> Τὸ ὑδραργυρικὸ θερμόμετρο 99</p> <p>36 Διαστολὴ. Ἡ ἔννοια τῆς θερμοκρασίας πειράματα διαστολῆς (ποιο-</p>
--	---

τικά)	101	40 Ειδική θερμότητα στερεών και υγρών	111
37 Πώς σημειώνονται οι θερμοκρασί- ες. Χρήση του θερμομέτρου για τη σημείωση μερικῶν θερμοκρασιῶν	103	41 Θερμότητα καύσης ἑνὸς καυσί- μου	114
Ἐσκήσεις	105	Ἐσκήσεις	116
VII.— Ποσότητα θερμότητας. Θερμι- δόμετρο.			
38 Μία ποσότητα θερμότητας εἶναι ἓνα μέγεθος ποῦ μπορεῖ νὰ με- τρηθεῖ. Ποσότητα θερμότητας	107	VIII.— Ἀλλαγὴ καταστάσεως.	
39 Πώς μετροῦμε μιὰ ποσότητα θερμό- τητας. Τὸ θερμιδόμετρο μὲ νερὸ	109	42 καὶ 43 Τήξη - Πήξη	117
		44. Ἡ ἔννοια τοῦ κορεσμένου ἀτμοῦ. Ἡ ἐξάτμιση	122
		45 Ἰδιότητες τῶν ἀτμῶν	125
		46 καὶ 47 Βρασμὸς	127
		Ἐσκήσεις	132

ΕΚΔΟΣΙΣ Θ' 1976 (ΙΧ) - Αντίτυπα 143.000 - Σύμβασις 2721/28-4-76
Εκτύπωσις - Βιβλιοδεσία: Ι. ΔΙΚΑΙΟΣ Α.Ε.



024000019637



I
d
1