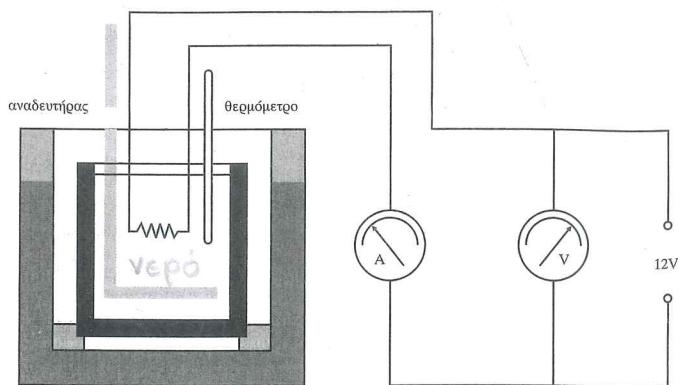


ΑΣΚΗΣΗ 13
ΜΕΤΡΗΣΗ ΤΗΣ ΕΙΔΙΚΗΣ ΘΕΡΜΟΤΗΤΑΣ ΥΓΡΟΥ (ΝΕΡΟΥ) Cv

Ο κύριος Πείραμα θα επιμένει το θερμόμετρο για να γειτάνει το νερό ώστε να μετρήσει το $\Delta\theta$ vs. Δt . Δεν γίρει άμιση ηώς όπως θα ήταν το

2.8 Πειραματική διάταξη



Σχήμα 13.1

t (min)	θ ($^{\circ}$ C)	
0	25,80	$I = 0 \text{ A}$ $V = 0 \text{ V}$
1	25,80	
2	25,85	
3	25,85	
4	25,85	
5	25,85	
6	26,00	
7	26,20	
8	26,40	
9	26,60	
10	26,80	
11	26,90	
12	27,10	
13	27,25	
14	27,40	
15	27,55	

$$I = 1,15 \text{ A}$$

$$V = 3,40 \text{ V}$$

Πείραμα: Πρώτα για 5' σταθεροπολού - με χωρίς τάση την θερμοκρασία του νερού ώστε μετά γειτανούσε με τάση.
Για να γίνει πείραμα αναδευτήρι έπειτα το νερό χωρίς να υποηφει το θερμόδομέτρο.

Στον παραπάνω Πίνακα 13.1, τα πρώτα 5 λεπτά δεν έχουμε εφαρμογή τάσης. Κατόπιν (για $t = 6-15 \text{ min}$) το κύκλωμα διαρρέεται από ρεύμα έντασης $I = (1,15 \pm 0,05) \text{ A}$ και στα άκρα της αντίστασης εφαρμόζεται τάση $V = (3,40 \pm 0,05) \text{ V}$. (Επιλογή 4 V στην πηγή).

Χρησιμοποιώντας τα δεδομένα του Πίνακα 13.1, κάνουμε την γραφική παράσταση $\theta = f(t)$ και την παρουσιάζουμε στο παρακάτω Σχήμα 13.1.

Η κλίση $\Delta\theta/\Delta t$ της ευθείας ελαχίστων τετραγώνων που προκύπτει για $t > 5 \text{ min}$, οπότε και εφαρμόζεται τάση στα άκρα της αντίστασης προκύπτει ίση με $K = \Delta\theta/\Delta t = (0,175 \pm 0,002) \text{ grad/min}$. Μετατρέποντας τα min σε s και αντιστρέφοντας βρίσκουμε ότι με computer

$$\Delta t/\Delta\theta = (343 \pm 3) \text{ s/grad} \rightarrow 6 \text{ EJ. 34}$$

ΘΕΩΡΙΑ: Το νερό γίνεται θερμό υγρό. Έχει τη μεγαλύτερη ειδική θερμότητα από όλα τα υγρά. Ζειταίνεται με υψηλότερη αρχότερα από όλα τα υγρά της φύσης. Για τούτο αποτελεί τα 70-80% του θερμιδός της. Διαφορετικά δεν θα υπήρχε ζωή. Στην παραγάγεται η αριθμητική ιδέα ότι θάρασσα είναι δρόσερη.

Στο πείραμα με δινώστη θερμόδομέτρο με νερό μετριώνεται ενέργεια: $E = a \cdot I \cdot V$. Δείχνει το ηεκτρικό ισοδυναμή της θερμότητας $a = 0,24 \text{ cal/Joule}$, I το ρεύμα, V η τάση ωστε Δt ο χρόνος γειτάνειος. Αυτή γίνεται θερμότητα νερού (v) με θερμόδομέτρου (δ): $Q = m_v \cdot C_v \cdot \Delta\theta + m_{\delta} C_{\delta} \cdot \Delta\theta \rightarrow \text{ΕΛ. 34}$