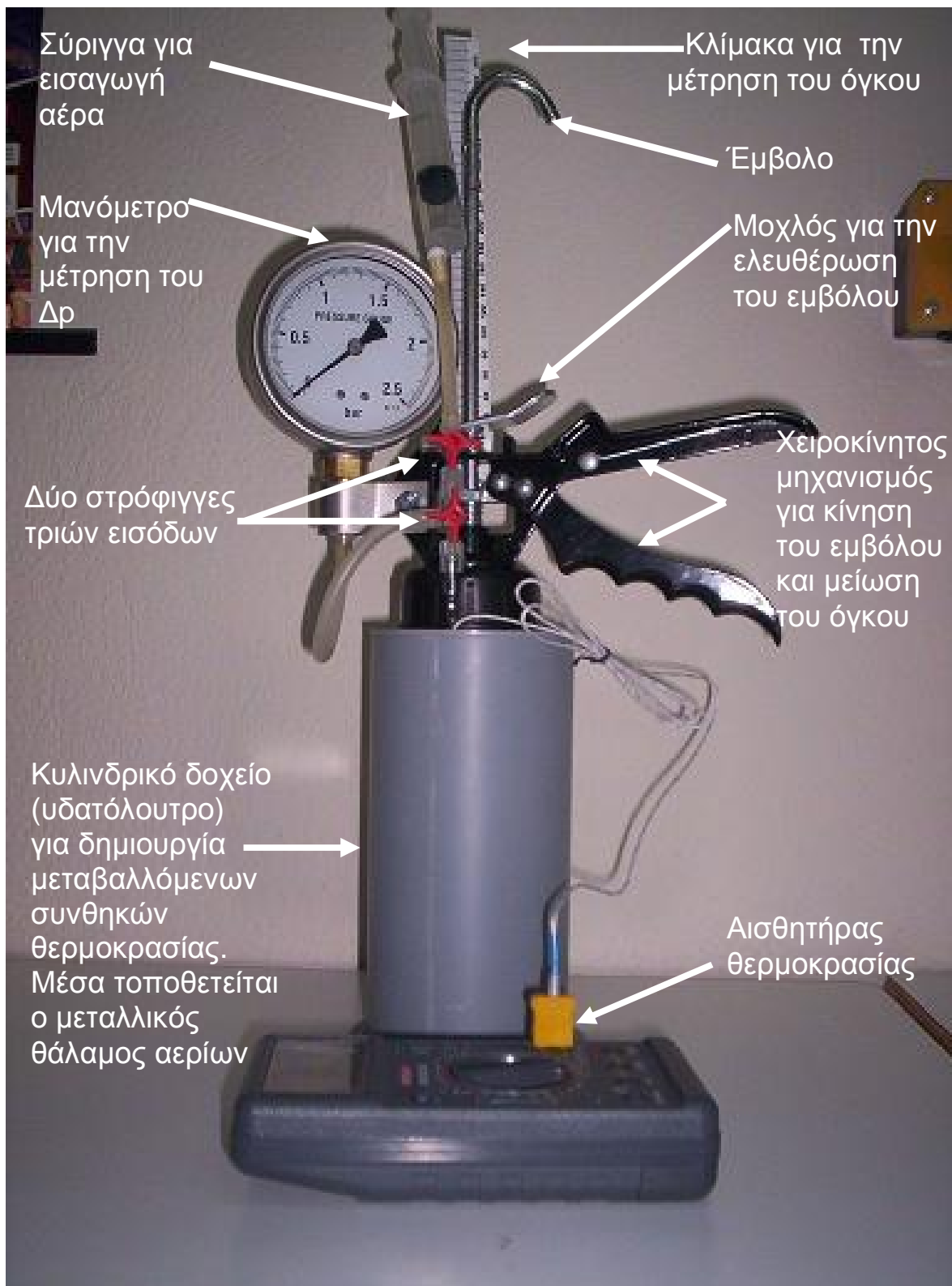


## ΣΥΣΚΕΥΗ ΝΟΜΟΥ ΤΩΝ ΑΕΡΙΩΝ



Τάξη: Β΄ Λυκείου Κατεύθυνσης Μάθημα: Φυσική Ονομ/υμα: ..... ..... ..... Ημ/νία.....	<b>Φύλλο Εργασίας</b>
	Επαλήθευση των Νόμων των Ιδανικών Αερίων - Της Καταστατικής Εξίσωσης

Έχοντας στην διάθεση σου την ΣΥΣΚΕΥΗ ΝΟΜΟΥ ΤΩΝ ΑΕΡΙΩΝ, **μπορείς να σχεδιάσεις ένα πείραμα για την επαλήθευση του νόμου του Boyle;**

Σύντομη περιγραφή

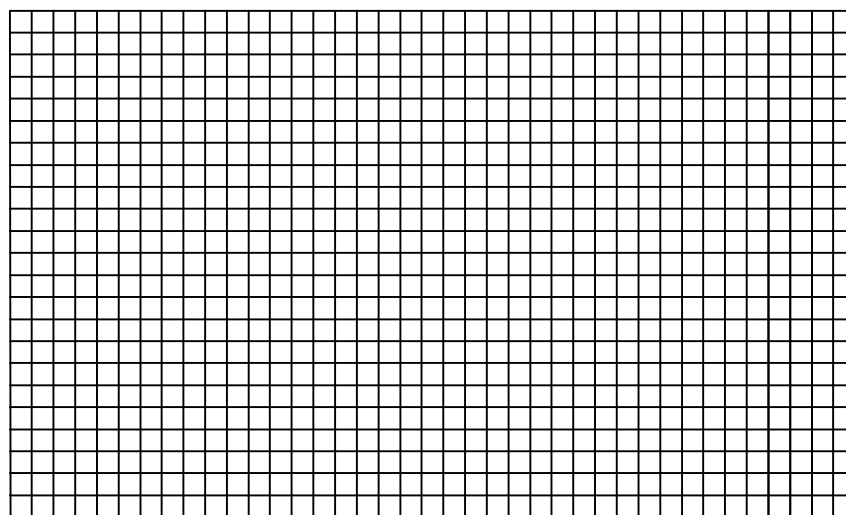
**Νόμος του Boyle:** .....

.....  
 .....  
 .....

Πίνακας μετρήσεων

Σταθερά μεγέθη:


Γραφική Παράσταση



Συμπεράσματα: (επαληθεύεται ο νόμος του Boyle; Αν όχι που μπορείτε να αποδώσετε την απόκλιση;)

.....  
 .....

Για δύο ζεύγη μετρήσεων  $p_1 - V_1$  και  $p_2 - V_2$  υπολογίστε την τιμή του μονωνύμου  $p V / T$ . Τι παρατηρείτε;

.....  
 .....

**Μπορείς να σχεδιάσεις ένα πείραμα για την επαλήθευση του νόμου του Charles;**

Σύντομη περιγραφή

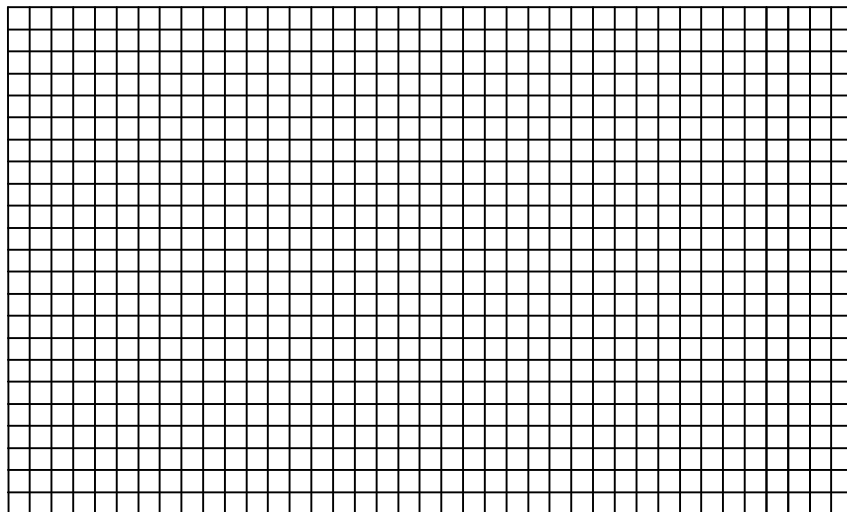
**Νόμος του Charles:** .....

.....  
.....  
.....

### Πίνακας μετρήσεων

Σταθερά μεγέθη:


### Γραφική Παράσταση



Συμπεράσματα: (επαληθεύεται ο νόμος του Charles; Αν όχι που μπορείτε να αποδώσετε την απόκλιση;)

.....  
.....

Για δύο ζεύγη μετρήσεων  $p_1 - T_1$  και  $p_2 - T_2$  υπολογίστε την τιμή του μονωνύμου  $pV / T$ . Τι παρατηρείτε;

.....  
.....

**Μπορείς να σχεδιάσεις ένα πείραμα για την επαλήθευση του νόμου του Gay - Lussac;**

Σύντομη περιγραφή

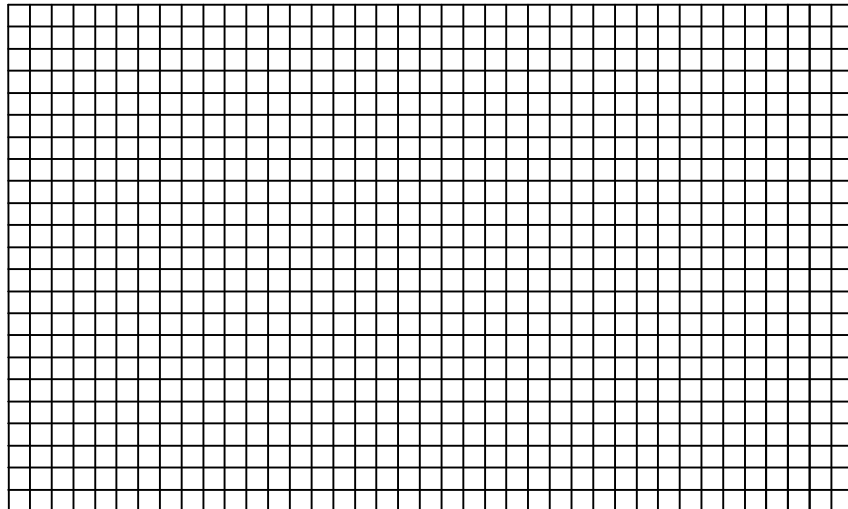
**Νόμος του Gay - Lussac:** .....

.....  
.....  
.....

### Πίνακας μετρήσεων

Σταθερά μεγέθη:


### Γραφική Παράσταση



Συμπεράσματα: (επαληθεύεται ο νόμος του Gay - Lussac; Αν όχι που μπορείτε να αποδώσετε την απόκλιση;)

.....  
.....

Για δύο ζεύγη μετρήσεων  $V_1 - T_1$  και  $V_2 - T_2$  υπολογίστε την τιμή του μονωνύμου  $p V / T$ . Τι παρατηρείτε;

.....  
.....

Υπολογίστε πόσα mol περιέχονται στο αέριο που περιέχει η συσκευή. Η μέση γραμμομοριακή μάζα του αέρα είναι 29gr/mol

.....  
.....