# Ministerul Educaţiei Tineretului şi Sportului al Republicii Moldova

**Universitatea Tehnică a Moldovei**

REFERAT

Lucrarea de Laborator nr. 6

**Tema:** *Determinarea coeficientului de frecare interioară şi a parcursului liber al moleculelor unui gaz*

A efectuat Studentul grupei TI 206

Pleșu Cătălin

*semnătura nume, prenume*

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A verificat** |  |  | l.u., Dr. Ciobanu Marina |
| *nota* | data | *semnătura* | *nume, prenume profesor* |

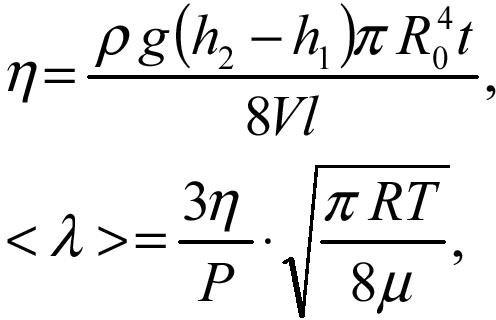
**Chisinău 2021**

# Scopul lucrări: studierea fenomenului frecării interioare în gaze şi determinarea coeficientului de frecare interioară a aerului şi a parcursului liber mediu al moleculelor.

## Aparate şi accesorii: retortă din sticlă, un vas gradat, manometru, un tub capilar, cronometru, barometru, termometru.

1. Schema instalaţiei

|  |  |
| --- | --- |
|  | Unde :  1- fixator  2 - robinet  AB - capilar  C - retorta  D – vas gradat |

1. Formula de calcul:

unde :

η-coeficientul de frecare interioară;

ρ-densitatea apei;

g-acceleraţia căderii libere;

h1,h2-înălţimile coloanei de apă în manometru;

R0-raza capilarului;

t- timpul;

V-volumul aerului care a trecut prin capilar în timpul „t”;

l-lungimea capilarului;

λ-parcursul liber al moleculelor de aer;

P-presiunea atmosferică;

R- constanta universală a gazelor;

T-temperatura absolută a aerului;

M- masa molară a aerului;

1. **Tabela măsurărilor şi determinărilor \_**

*data / semnătura profesorului*

Înălţimea coloanei de lichid în manometru, volumul şi timpul pentru fiecare caz se măsoară o singură dată, deaceea eroarea măsurărilor se consider egală cu eroarea aparatului de măsură respectiv.

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| nr. | *h2-h1* | *V* | *t* | η | ∆η | λ | ∆λ | εη | ελ |
| exp. | 10-3 m | 10-6 m3 | s | 10-5 kg/ms | 10-5 kg/ms | 10-8m | 10-8m | % | % |
| 1 | 38 | 300 | 137 | 1.59 | 0,097 | 8.78 | 0,63 | 6,1 | 7,2 |
| 2 | 33 | 300 | 149 | 1.50 | 0,091 | 8.29 | 0,58 | 6,06 | 7,02 |
| 3 | 27 | 300 | 200 | 1.65 | 0,1 | 9.11 | 0,64 | 6,06 | 7,04 |

## D =1,02 ±0,01 mm ∆D = 0,005\*10-3

*l* =283,0 ± 0,5 mm ∆*l* = 0,5\*10-3

## T = 294,15 K ∆T = 0,005

g = 9,80665m/s² ∆g = 0,000005

ρ = 998,02 kg/m³ ∆ρ = 0,005

R = 8,31 J/kg\*mol ∆R = 0,005

µ = 29 \* 10-3 kg\*mol ∆ µ =0,0005

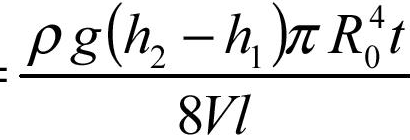
π = 3,14 ∆ π =0,005

P = 99058,5 Pa ∆ P = 133,3

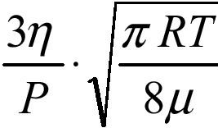
∆V =0,5\*10-6

∆(h1 – h2 )=0,0005

1. **Exemplul de calcul**



η = = =

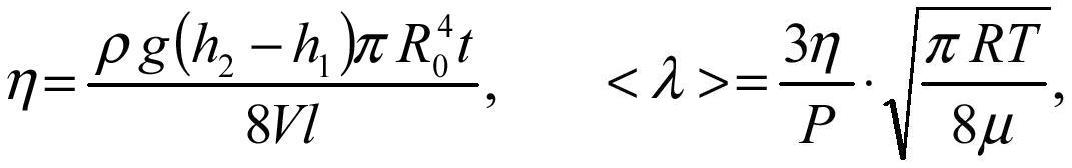


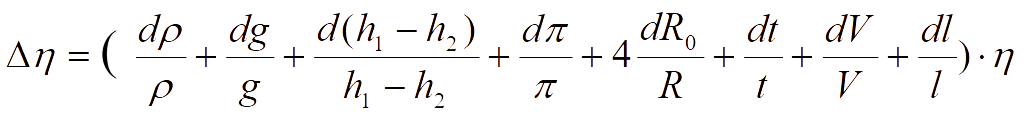
λ = =

=

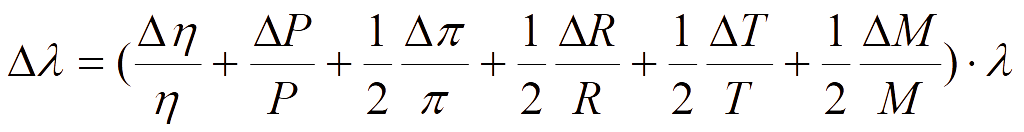
# Calculul erorilor:

Eroarea absolută şi relativă a mărimilor **η** şi **λ** se calculează numai pentru un caz din cele trei, indicat de profesor.



**

0.061\*1.59\*10-5=0.097\*10-5



1. Rezultatul final

η =1,58\*10-5 kg/ms ε =6,07%

λ =8,69\*10-8m ε =7,08%

## Concluzii

Realizând această lucrare de laborator am determinat coeficientul de frecare interioare a aerului şi a parcursului mediu al moleculelor (η și λ ) în conditiile din laborator. Am învățat cum se prelucrează datele experimentale. În urma caculării erorii putem concluziona că măsurările au fost facute destul de atent