Anfängerpraktikum der Fakultät für Physik, Universität Göttingen

Adiabatenexponent Protokoll:

Praktikant: Felix Kurtz

Kevin Lüdemann

E-Mail: felix.kurtz@stud.uni-goettingen.de

kevin.luedemann@stud.uni-goettingen.de

Betreuer: Martin Ochmann

Versuchsdatum: 16.06.2014

| Testat: | | |
|---------|--|--|
| | | |
| | | |
| | | |

In halts verzeichn is

Inhaltsverzeichnis

| 1 | Einleitung | 3 |
|---|--------------|-------------|
| 2 | Theorie | 3 |
| 3 | Durchführung | 3 |
| 4 | | 3 4 5 |
| 5 | Diskussion | 5 |
| 6 | Anhang | 5 |

1 Einleitung

2 Theorie

3 Durchführung

4 Auswertung

4.1 Rüchardt

| Größe | Wert |
|-------------------|------------------------------------|
| Masse | m = 8.432 g |
| Durchmesser | d = 11.93 mm |
| Volumen | $V = 2225 \text{ cm}^3$ |
| Luftdruck | $b = (1015.7 \pm 0.1) \text{ hPa}$ |
| Dichte von Luft | $\rho_L = 1.2 \text{ kg/m}^3$ |
| Erdbeschleunigung | $g = 9.81 \text{ m/s}^2$ |

| Gas | Amplitude l [cm] |
|--------|--------------------|
| CO_2 | 19.5 ± 0.5 |
| Argon | 12.5 ± 0.5 |
| Luft | 17.5 ± 0.5 |

$$A = \pi \frac{d^2}{4}$$

$$m_{\text{eff}} = m + \rho_L \cdot A \cdot l \tag{1}$$

$$\sigma_{m_{\text{eff}}} = \rho_L \cdot A \cdot \sigma_l \tag{2}$$

$$p = b + m_{\text{eff}} \cdot \frac{g}{A} \tag{3}$$

$$p = b + m_{\text{eff}} \cdot \frac{g}{A}$$

$$\sigma_p = \sqrt{\sigma_b^2 + \sigma_{m_{\text{eff}}}^2 \cdot \left(\frac{g}{A}\right)^2}$$

$$= \sqrt{\sigma_b^2 + (\rho_L \cdot g)^2 \cdot \sigma_l^2}$$

$$(3)$$

$$(4)$$

$$(5)$$

$$= \sqrt{\sigma_b^2 + (\rho_L \cdot g)^2 \cdot \sigma_l^2} \tag{5}$$

| Gas | $m_{\rm eff}$ [g] | p [hPa] |
|--------|---------------------|--------------------|
| CO_2 | 8.4582 ± 0.0007 | 1023.12 ± 0.10 |
| Argon | 8.4488 ± 0.0007 | 1023.11 ± 0.10 |
| Luft | 8.4555 ± 0.0007 | 1023.12 ± 0.10 |

$$\kappa = \frac{64 \cdot m_{\text{eff}} \cdot V}{T^2 \cdot p \cdot d^4} \tag{6}$$

$$\sigma_{\kappa} = \frac{64 V}{T^3 d^4 p^2} \cdot \sqrt{(T m_{\text{eff}})^2 \cdot \sigma_p^2 + (T p)^2 \cdot \sigma_{m_{\text{eff}}}^2 + (2 m_{\text{eff}} p)^2 \cdot \sigma_T^2}$$
 (7)

$$f = \frac{2}{\kappa - 1} \tag{8}$$

$$f = \frac{2}{\kappa - 1}$$

$$\sigma_f = \frac{2 \cdot \sigma_{\kappa}}{(\kappa - 1)^2}$$
(8)

| Gas | κ | f |
|--------|---------------------|-------------------|
| CO_2 | 1.3037 ± 0.0005 | 6.585 ± 0.011 |
| Argon | 1.5944 ± 0.0010 | 3.365 ± 0.006 |
| Luft | 1.4051 ± 0.0008 | 4.937 ± 0.009 |

4.2 Clement-Desormes

$$\kappa = \frac{\Delta h_1}{\Delta h_1 - \Delta h_2} \tag{10}$$

$$\kappa = \frac{\Delta h_1}{\Delta h_1 - \Delta h_2}$$

$$\sigma_{\kappa} = \frac{1}{(\Delta h_1 - \Delta h_2)^2} \cdot \sqrt{\Delta h_1^2 \cdot \sigma_{\Delta h_2}^2 + \Delta h_2^2 \cdot \sigma_{\Delta h_1}^2}$$

$$\tag{10}$$

| Öffnungszeit [s] | κ |
|------------------|-------------------|
| 0.1 | 1.205 ± 0.022 |
| 1.0 | 1.227 ± 0.022 |
| 5.0 | 1.177 ± 0.018 |

Tabelle 1: gewichtete Mittelwerte von κ für die verschiedenen Öffnungszeiten

4.3 Mittelwert für κ_{Luft} aus beiden Messungen

$$\kappa_{\text{Luft}} = 1.4042 \pm 0.0008$$
(12)

5 Diskussion

6 Anhang

| Gas | Schwingungen | Periodendauer [ms] | κ |
|--------|--------------|--------------------|--|
| CO_2 | 1 | 663.9 ± 1.0 | 1.319 ± 0.004 |
| | 10 | 666.20 ± 0.17 | 1.3094 ± 0.0007 |
| | 20 | 667.7 ± 0.4 | 1.3034 ± 0.0007 1.3035 ± 0.0015 |
| | 50 | 670.5 ± 0.4 | 1.3035 ± 0.0015 1.2925 ± 0.0015 |
| | | | |
| | 100 | 672.0 ± 0.4 | 1.2870 ± 0.0014 |
| Argon | 1 | 601.6 ± 1.0 | 1.604 ± 0.005 |
| | 10 | 602.80 ± 0.25 | 1.5976 ± 0.0013 |
| | 20 | 604.07 ± 0.31 | 1.5909 ± 0.0016 |
| | 50 | 606.8 ± 1.1 | 1.577 ± 0.006 |
| | 100 | 615.0 ± 3.1 | 1.535 ± 0.016 |
| Luft | 1 | 639.3 ± 1.0 | 1.422 ± 0.005 |
| | 10 | 641.03 ± 0.29 | 1.4138 ± 0.0013 |
| | 20 | 642.5 ± 0.4 | 1.4073 ± 0.0016 |
| | 50 | 644.5 ± 0.5 | 1.3988 ± 0.0023 |
| | 100 | 646.4 ± 0.4 | 1.3906 ± 0.0016 |