

Laufzeitmessung

Ziel dieses Versuches ist es, die Schallgeschwindigkeit in der Luft mittels einer Laufzeitmessung zu bestimmen. Dazu wurde eine Lichtquelle (Taschenlampe) und das Messgerät auf einem Tisch positioniert und in einem Abstand von $d = 3\text{ m}$ vom IOLab wurde eine Markierung am Tisch vorgenommen. An diese Markierung wurde mit einem Brett der Lichtstrahl unterbrochen und gleichzeitig am Tisch ein lautes Geräusch erzeugt. Beide Signale kommen am IOLab an, wobei der Schlag vom Brett zeitlich leicht verzögert ankommt, da die Geschwindigkeit des Schalls wesentlich kleiner als die des Lichts ist. Aus dieser Zeitdifferenz lässt sich die Schallgeschwindigkeit berechnen.

Für die Distanz wurde ein Fehler von 1 cm angenommen, um für den Ablesefehler, die Genauigkeit beim herunterschlagen der Brettes und die Positionierung des Sensors im IOLab zu kompensieren. Die Daten wurden bei einer Abfragerate von 2400 Hz aufgezeichnet, weshalb die Unsicherheit in der Zeit auf $1/(2 \cdot 2400) \text{ 1/Hz} = 0.21 \text{ }\mu\text{s}$ geschätzt wurde.

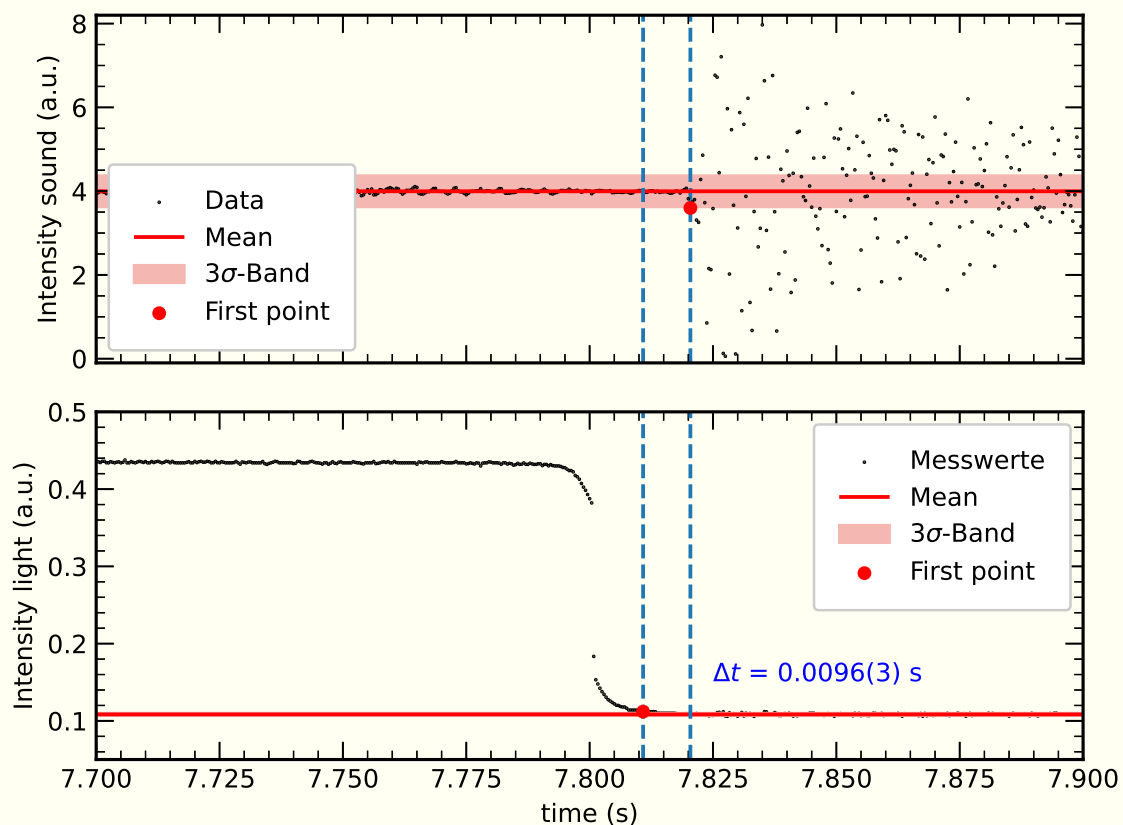


Abbildung 1: Von oben nach unten sind Intensität des Schalls und des Lichts auf die Zeit aufgetragen. Die Daten werden ohne Fehlerbalken dargestellt, da diese zu klein wären. In Rot wurde der Mittelwert mit 3σ -Band aufgetragen und in blau ist die Zeitdifferenz zwischen den ersten beiden roten Punkten zu sehen.

Die Analyse der Daten ging wie folgt: es wurde zuerst der Mittelwert des Audiosignals vor dem Schlagereignis und der Mittelwert der Lichtintensität nach dem Schlagereignis berechnet. Das Audiosignal wird als registriert angenommen, wenn der erste Wert über 3σ vom

Mittelwert abweicht, da die Wahrscheinlichkeit, dass dies durch Zufall eintritt bei klein genug ist 0.3%. Analog gilt das Lichtsignal als Unterbrochen sobald der erste Datenpunkt der Lichtmessung mehr also 3σ vom Mittelwert abweicht.

Die Zeitdifferenz Δt zwischen dem unterbrechen des Lichtstrahls und dem Ankommen der Schallwelle beim Messgerät berechnet sich aus

Damit berechnet sich die Schallgeschwindigkeit wie folgt

$$v = \frac{d}{\Delta t} \quad (1)$$

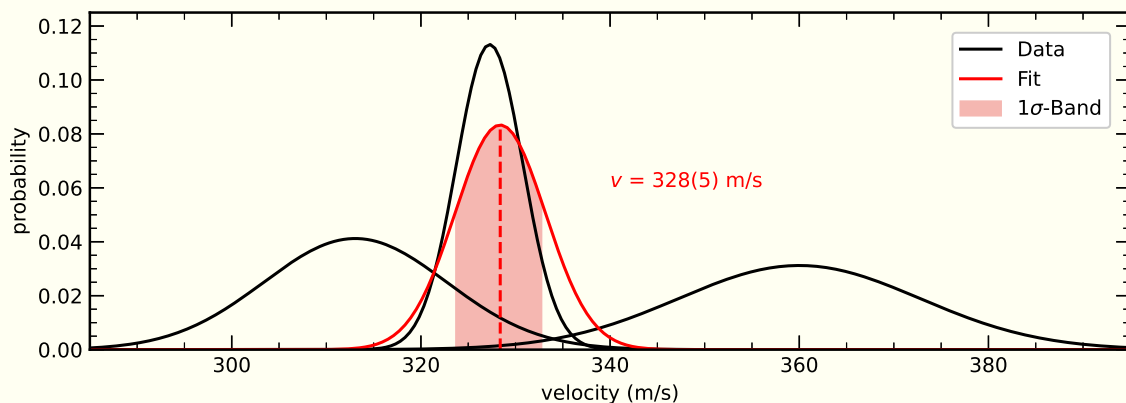


Abbildung 2: Die gemessenen Geschwindigkeiten wurden als normalisierte Gaußkurven in schwarz auf die Geschwindigkeiten aufgetragen. In Rot der gewichtete Mittelwert, der sich als Überlagerung (und anschließende Normalisierung) der schwarzen Kurven ergibt. Das 1σ Intervall des Mittelwerts wurde farblich hinterlegt.

Resonanzmessung

Dafür wurde ein Kartonrohr der Länge $L = 81.60(10)$ cm und einem Durchmesser $d = 0.40(10)$ cm hergenommen. Ein Ende wurde mit dem IOLab abgedichtet und das Andere wurde offen gelassen und über Kopfhörer Töne reingespielt. Da das Rohr an einem Ende offen, muss man Korrekturen an der Länge vornehmen, sodass für die effektive Länge gilt $L_{\text{eff}} = L + 0.6d = 81.84(12)$ cm.

Die von den Lautsprechern erzeugten Schallwellen werden am geschlossenen Ende des Rohres reflektiert und interferieren mit den gegenläufigen Schwingungen. Bei bestimmten Frequenzen interferieren die Wellen maximal konstruktiv und kommt es zu stehenden Wellen. Aus der Schwingungsgleichung für Druckwellen kann man sich die Frequenzen ausrechnen, bei welchen stehende Wellen entstehen und man erhält

$$f_n = (2n + 1) \frac{c}{4L_{\text{eff}}} \quad (2)$$

beziehungsweise für aufeinanderfolgende Frequenzen

$$f_{n+1} - f_n = \frac{c}{2L_{\text{eff}}} \quad (3)$$

Berechnung der Schallgeschwindigkeit

Die Schallgeschwindigkeit lässt sich für ideale Gase mittels dem adiabatischen Kompressionsmodul berechnen

$$c_{\text{ad}} = \sqrt{\gamma RT/M} \quad (4)$$

wobei $\gamma \approx 1.4$ der Adiabatenindex, $R = 8.3143 \text{ JK}^{-1}\text{mol}^{-1}$ die allgemeine Gaskonstante, T die Temperatur und $M \approx 0.028973 \text{ kg/mol}$ die molare Masse des Gases beschreiben. Die Temperatur wurde mittel eines Thermometers auf 297(1) K gemessen. Setzt man nun Werte in Gleichung (4) ein, erhält man

$$c_{\text{ad}} = 345.45(6) \text{ m/s} \quad (5)$$

Der Adiabatenindex γ , auch Wärmekapazitätsverhältnis genannt, wird durch das Verhältnis zwischen der Wärmekapazität eines Gases bei konstantem Druck zur Wärmekapazität bei konstantem Volumen beschrieben. Für Luft gilt $\gamma \approx 1.4$ unter der Voraussetzung, dass der Luftdruck ungefähr bei 1 atm und die Temperatur um 300 K liegt.

Aus $\rho c \zeta_0 \omega = p_0$ und $\omega = 2\pi f$ folgt für ζ_0 und v_0

$$\zeta_0 = \frac{p_0}{2\pi f \rho c} = 3.8394(6) \cdot 10^{-5} \text{ m} \quad (6)$$

$$v_0 = \zeta_0 \omega = \frac{p_0}{2\rho c} = 0.24123(4) \text{ m/s} \quad (7)$$

Substituiert man in der Zustandsgleichung für ideale Gase $V = m/\rho$ erhält man für die Dichte

$$\rho_0 = \frac{p_0 M}{RT} = 0.01742 \text{ kg/m}^3 \quad (8)$$