

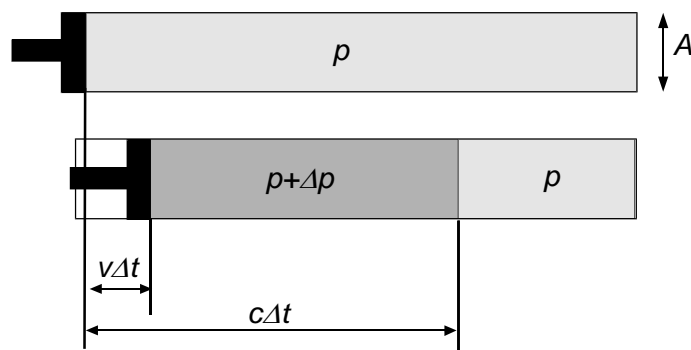
## 9. Hang terjedési sebességének mérése Kundt-féle csővel

### Célkitűzés:

- A hangsebesség mérése különböző gázokban.
- A hangsebesség és a gázok hőtani paraméterei között fennálló kapcsolat tanulmányozása, a  $c_p/c_v$  érték meghatározása.
- Állóhullámok vizsgálata.

### Elméleti összefoglaló:

Ha egy testet levegőben mozgatunk, abban zavar keletkezik. Ha igen lassan mozgatjuk, a levegő csak áramlik mellette, míg a test gyors mozgásánál, amely ilyen áramlásra nem hagy időt, nyomásváltozást idéz elő. Ekkor a  $v$  sebességgel mozgó test összenyomja a  $p$  nyomású levegőnek azt a részét, amellyel érintkezik, és az összenyomott levegő nagyobb  $p+\Delta p$  nyomást fejt ki a környező levegőre. Ez a nyomásnövekedés a gázban tovaterjed, vagyis benne hullám keletkezik. Folyamatos hanghullám létrejöttékor a hullámot keltő rezgő test, így a gáz részecskéi is rezegnek, ami a gáz sűrűségét és nyomását is periodikusan változtatja. A kinetikus elmélet szerint egy gázban, ha az egyik helyen nagyobb a sűrűség, mint a vele szomszédos másik helyen, akkor annyi molekula megy át a nagyobb sűrűségű helyről a kisebb sűrűségűre, amennyi a kiegyenlítéshez szükséges. A hanghullám keletkezésénél a nagyobb sűrűségű, nagyobb nyomású tartományból kiáramló molekulák *impulzust* adnak át a szomszédos, kisebb nyomású tartomány molekuláinak. Az így keltett hullámok longitudinális hullámok. Transzverzális hullámok gázokban a számottevő nyíróerők hiánya miatt nem keletkeznek.



1. ábra

Tekintsük az 1. ábra szerinti esetet, amikor egy  $\rho$  sűrűségű, állandó  $A$  keresztmetszetű gázoszlopban a nyomáshullámot egy állandó  $v$  sebességű dugattyú benyomásával hozzuk létre. A  $c$  sebességű  $\Delta p$  nyomásnövekedést okozó hullám rövid  $\Delta t$  idő alatt  $l = c\Delta t$  utat tesz meg. A  $\Delta t$  idő alatt a gázoszlop eleje  $\Delta l = v\Delta t$  távolsággal elmozdul, míg az  $l$  távolságra eső vége még nem, azaz a gázoszlop összenyomódik. A nyomásnövekedés a relatív térfogatcsökkenéssel arányos:

$$\Delta p = -K \frac{\Delta V}{V} = -K \frac{\Delta l}{l}, \quad (1)$$

ahol  $K$  a kompressziómodulus. Az  $A$  keresztmetszetű dugattyú által a közegre kifejtett erő

$$F = A\Delta p = AK\left(-\frac{\Delta V}{V}\right) = AK\frac{v}{c}. \quad (2)$$

Az impulzustétel szerint az  $m$  tömegű gáz impulzusváltozása  $F\Delta t = mv = \rho Ac\Delta t v$ , amelyet felhasználva kapjuk az

$$F = AK\frac{v}{c} = \rho Acv \quad (3)$$

összefüggést, amelyből a longitudinális hullám sebessége már kifejezhető:

$$c = \sqrt{\frac{K}{\rho}}. \quad (4)$$

Ahol a gáz összenyomódik, ott a hőmérséklet nő, a tágulás helyén pedig csökken. A nagyobb nyomású tartományból a kisebb nyomásúba átáramló hő mindaddig elhanyagolható, amíg a nagy frekvenciával ismétlődő kompresszió-expanzió során nincs idő a szomszédos levegőtartományok közötti hőmérséklet kiegyenlítésére, tehát a hanghullámban a nyomás adiabatikusan változik. Ekkor a relatív nyomásváltozás nagysága – az izoterm folyamatokkal szemben – nem egyezik meg a relatív térfogatváltozás nagyságával, hanem annak  $\kappa$ -szorososa, ahol  $\kappa$  egy 1-nél nagyobb szám, mégpedig a termodinamika első főtételéből adódóan a gázok kétfajta fajhőjének hányadosa  $\kappa = c_p/c_v$ .

$$\frac{\Delta p}{p} = -\kappa \frac{\Delta V}{V}. \quad (5)$$

Az (1) és (5) egyenleteket összehasonlítva látszik, hogy  $\kappa$  a  $K$  kompressziómodulus és a  $p$  nyomás hányadosa, azaz a  $\kappa = K/p$ . Ezt felhasználva kapjuk a *Laplace*-féle összefüggést, mely szerint a hang sebessége ideális gázokban:

$$c = \sqrt{\kappa \frac{p}{\rho}} \quad (6)$$

A (6) egyenletbe a  $\rho$  sűrűség helyett az  $m/V$  összefüggést írva, valamint felhasználva az ideális gázokra vonatkozó  $pV = NkT$  állapotegyenletet, ahol  $k$  a *Boltzmann* állandó,  $T$  az abszolút hőmérséklet és  $N$  a molekulák száma, a hangsebességre

$$c = \sqrt{\kappa \frac{kT}{m_0}} \quad (7)$$

adódik, ahol  $m_0$  egyetlen molekula tömegét jelenti. Ebből nyilvánvaló, hogy a hangsebesség a gáz hőmérsékletétől és az anyagi minőségétől függ, a nyomásától és a sűrűségétől nem.

Az *ekvipartíció tétele* szerint a gáz egy-egy molekulájának bármelyik translációs- és bármelyik rotációs szabadsági foka egyenként átlagban  $kT/2$ -vel járul hozzá a gáz energiájához. Egy gáztérben  $N$  számú, egymástól függetlennek tekinthető, egyenként  $f$  szabadsági fokkal rendelkező molekulából álló gáz  $U$  belső energiája:

$$U = \frac{f}{2} N kT. \quad (8)$$

Az *állandó térfogat* melletti  $C_v$  hőkapacitás a gáz hőmérsékletének 1 Kelvin fokkal való megváltoztatásához szükséges hőmennyiséget adja meg. Az első főtétel értelmében, mivel állandó térfogaton nincs munkavégzés

$$\Delta U = Q = C_v \Delta T = \frac{f}{2} N k \Delta T \quad (9)$$

egyenlet írható fel. (9)-ből következik, hogy

$$C_v = \frac{f}{2} N k. \quad (10)$$

A termodinamikából ismeretes továbbá, hogy a gázok *állandó nyomásra* vonatkozó hőkapacitása

$$C_p = \frac{f+2}{2} N k \quad (11)$$

értékű. Mivel  $C_v = mc_v$  és  $C_p = mc_p$ , a (10) és (11) egyenletekből adódik  $\kappa$  értéke:

$$\kappa = \frac{c_p}{c_v} = \frac{C_p}{C_v} = \frac{f+2}{f}. \quad (12)$$

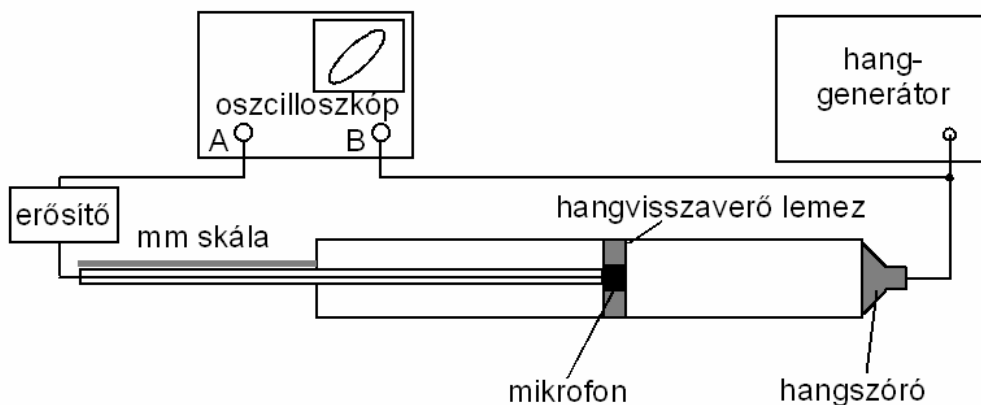
Eszerint, ha *egyatomos gázok* (pl. He, Ne, Ar) atomjait tömegpontnak tekintjük, akkor azok csak 3 translációs szabadsági fokkal rendelkeznek:  $f = 3$ , tehát  $\kappa = 5/3 \approx 1,66$ . *Kéttomos molekulákból álló gázoknál* (pl. H<sub>2</sub>, N<sub>2</sub>, O<sub>2</sub>) a legegyszerűbb modell szerint a molekula két, egymással mereven összekötött tömegpontból áll. Ekkor a 3 translációsához 2 rotációs szabadsági fok járul. Azért csak kettő, mert a két tömegpontot összekötő egyenesre vonatkozó tehetetlenségi nyomaték közel zérus, tehát e tengely körüli forgáshoz tartozó forgási energia is közel zérus. Így a szabadsági fokok száma 5,  $\kappa = 7/5 = 1,4$ . *Többatomos, térben kiterjedt alakú molekulákból álló gázoknál*, ha a molekulát merevnek képzeljük, a szabadsági fokok száma  $f = 6$  lesz (3 translációs és 3 rotációs szabadsági fok), így ideális gázok esetén  $\kappa = 8/6 \approx 1,33$  értékű lesz. (Lineáris többatomos molekuláknál a szabadsági fokok száma a kéttomos gázokhoz hasonlóan szintén 5.)

Összefoglalva: ismert sűrűségű gázban a hangsebesség megméréseivel meghatározható a K kompressziómodulus, illetve ha a gáz nyomását is ismerjük, akkor a  $\kappa = c_p/c_v$  fajhőhányados értéke is. Ha viszont  $\kappa$ -t ismerjük, abból a gáz termikus jellemzőire, illetve molekuláinak szerkezetére következtethetünk. Meg kell jegyeznünk, hogy bár ezek a megfontolások csak ideális gázokra vonatkoznak, sok esetben a valódi gázok termikus jellemzőit is jó közelítéssel megadják.

### Hang sebességének mérése Kundt-csővel:

A  $\kappa$  meghatározása céljából (6) szerint meg kell állapítani a vizsgált gázban adott hőmérsékleten a hang  $c$  sebességét, a gáz  $p$  nyomását és a  $\rho$  sűrűségét. Méréseinknél a levegő sűrűségét táblázatból vesszük, nyomását barométerről olvassuk le. Egyenmű gázok esetén megmérve a hőmérsékletet a  $\kappa$ -t (7) alapján számíthatjuk ki.

A hang sebességét többfajta módon meg lehet állapítani, a legegyszerűbben úgy, hogy mérjük egy



2. ábra

adott távolságon a zavar terjedési idejét. Egy másik, a gyakorlaton is alkalmazott módszernél azt használjuk ki, hogy a hanghullám fáziskülönbsége  $\pi$  egész számú többszöröse a hangforrás és az érzékelő között akkor, ha a távolság köztük a  $\lambda$  hullámhossz felének egész számú többszöröse. A mérőberendezés a 2. ábrán látható. Ez egy kb. 1 m hosszú és 7 cm átmérőjű üvegcső, melynek egyik végén egy hangszóró van. A hangszóró membránját egy hanggenerátorral hangfrekvenciás rezgésbe hozzuk. A csőbe egy változtatható helyzetű lemezt helyezünk el, amelybe egy mikrofon van beépítve. Ha a mikrofon jelét az oszcilloszkóp függőleges, a hangszóróra adott váltakozó feszültséget a vízszintes bemenetre kapcsoljuk, akkor  $n\pi$  fáziskülönbség esetén, ahol  $n$  pozitív egész szám, a kialakuló *Lissajous*-görbe egyenes lesz. Ha egy ilyen helyzetből a mikrofont  $\lambda/2$ -vel eltoljuk, azaz a mikrofon és a hangszóró jele között a fáziskülönbséget  $\pi$ -vel változtatjuk, az újonnan kapott egyenes meredeksége előjelet vált. A hullámhossz meghatározásához e távolságot, vagy pedig többszörösét mérjük le.

A gyakorlaton a hangsebességet meghatározzuk állóhullámok hullámhosszának mérésével is. Az állóhullámok előállítására alkalmazott eljárás lényegében megegyezik a *Kundt*-féle módszerrel, csak a rezgések keltésében és a kialakult állóhullámok detektálásában van eltérés. A 2. ábrán lévő csőben a mikrofont tartó lemez visszaveri a hanghullám egy részét. A lemezt mozgatva annak bizonyos helyzeteinél rezonancia lép fel. Ha a hangszóróból kiinduló és a mikrofon lemezéről visszaverődő hanghullámok fáziskülönbsége  $2\pi$  egész számú többszöröse, akkor az interferencia révén a hangintenzitás erősödni fog és a csőben állóhullámok alakulnak ki. A rezonancia, illetve állóhullám akkor jön létre, ha a gázoszlop saját frekvenciája megegyezik a hangforrás  $\nu$  frekvenciájával, ami

$$\nu = \frac{nc}{2L} \quad (13)$$

nagyságú, ahol  $L$  a zárt gázoszlop hossza,  $n$  pedig pozitív egész szám. A rezonanciában lévő gázoszlop részecskéinek rezgési amplitúdója sokkal nagyobb lehet, mint a gerjesztő hangszóró membránjának rezgési amplitúdója. Ha ez a frekvencia elég nagy és a cső elég hosszú, akkor az állóhullámoknak több duzzadóhelye (illetve csomópontja) lesz, amelyek  $\lambda/2$  távolságra vannak egymástól, ahol  $\lambda$  a hang hullámhosszát jelöli. E távolságok megméréseivel a frekvencia ismeretében a hang sebességét a  $c = \lambda\nu$  összefüggés alapján kapjuk meg. A duzzadó-helyek meghatározásakor a csőben keletkező állóhullámok által a mikrofonban keltett váltakozó feszültség amplitúdóját mérjük, ennek nagysága a duzzadó-helyeknél maximális. Ezt a mikrofonban keletkezett jelet egy előerősítőn keresztül rákapcsoljuk egy oszcilloszkóp függőleges bemenetére, és a mikrofon elmozdítása során az oszcilloszkóp ernyőjén fellépő jelmaximumok segítségével állapítjuk meg a duzzadó helyek közötti távolságot, azaz  $\lambda/2$  nagyságát.

A mikrofon a csőben egy mm skálával ellátott rúd segítségével mozdítható el. Pontosabb mérést végezhetünk, ha a hullámhosszat nemcsak kettő, hanem több rezonancia-hely távolságának a különbségéből határozzuk meg. Egyszerre  $n$  darab  $\lambda/2$  távolság mérésével a leolvasási hibából származó pontatlanság mértéke  $n$ -ed részére csökkenthető.

### Feladatok:

- 1) Határozza meg amplitúdó mérésével a hang hullámhosszát levegőben. Változtassa a frekvenciát 1000 Hz-től 2000 Hz-ig 100 Hz-enként. Az  $n\lambda/2$  távolság mérését minden frekvencia esetén 3-szor végezze el, a számításokhoz a távolságok átlagát használja.
- 2) Határozza meg az egyes frekvenciákhoz tartozó hangsebesség értékeket, és számítsa ki ezek  $c$  átlagát.

- 3) Ábrázolja a  $\lambda$ -t az  $1/\nu$  függvényében, és határozza meg grafikusan is  $c$ -t.
- 4) Mérje meg a légnyomást és a hőmérsékletet. A levegő sűrűségét táblázatból keresse ki. Számítsa ki a  $\kappa_{\text{levegő}}$ -t, felhasználva  $c$  értékét.
- 5) Az előbbi méréssorozatot végezze el újra úgy, hogy a *Kundt*-féle csőben levegő helyett argon van. A mérésnél ügyeljen arra, hogy a mikrofon túl gyors mozgásokkor az argont tartalmazó térbe a mikrofon mellett levegő kerülhet. A hullámhosszat *Lissajous*-görbék segítségével határozza meg a mikrofon  $n \cdot \lambda/2$  távolsággal való elmozdításával. Határozza meg az egyes frekvenciákhoz tartozó hangsebesség értékeket, és számítsa ki ezek átlagát.
- 6) Ábrázolja a  $\lambda$ -t az  $1/\nu$  függvényében és határozza meg grafikusan is  $c$ -t. A nyomást és a hőmérsékletet argon esetében is a külső légnyomással, illetve hőmérséklettel megegyezőnek vesszük. Számítsa ki a  $\kappa_{\text{argon}}$ -t,  $M_{\text{argon}} = 39,9$  g/mol.
- 7) Magyarázza meg a  $\kappa_{\text{levegő}}$  és  $\kappa_{\text{argon}}$  közti különbséget.

### Ajánlott irodalom:

📖 Budó Ágoston: Kísérleti fizika I., 102.§, 103.§

📖 Dede M. - Demény A.: Kísérleti fizika, 2. kötet, 3.1.3, 3.4.4.