Schallgeschwindigkeit in Gasen

Lie.

Wir wollen aus Messwerten eine Formel für die Schallgeschwindigkeit gewinnen.

| f [Hz] | z] 0 100 | | 630 | 2 000 | 10 000 | 80 000 | |
|----------|----------|----------|----------|----------|----------|----------|--|
| c [ft/s] | 1126.892 | 1127.131 | 1127.171 | 1127.173 | 1127.184 | 1127.188 | |

Tabelle 1: Schallgeschwindigkeit in trockener Luft bei 68 °F (20 °C)

[CRC Handbook of Chemistry and Physics, 71st Edition, 1990-1991]

| p [atm] | 0 | 10 | 20 | 30 | 40 | 50 |
|---------|-------|-------|-------|-------|-------|-------|
| c [m/s] | 307.9 | 308.4 | 309.0 | 309.9 | 310.8 | 312.1 |

Tabelle 2: Schallgeschwindigkeit in Argon bei 0 °C.

[ENCYCLOPEDIE DES GAZ, L'AIR LIQUIDE, ca. 1990]

| Edelgas | Не | Ne | Ar | Kr | Xe | Rn |
|---------|-----|-------|-----|-----|-----|----|
| c [m/s] | 971 | 433.4 | 308 | 213 | 170 | |
| | | | | | | |
| | | | | | | |

Tabelle 3: Schallgeschwindigkeit in Edelgasen unter Normdruck 1 atm bei 0 °C

[Kohlrausch, Praktische Physik, Band 3 - Tafeln, Teubner Verlag, 1968] [Xe: Hütte, Kr: Internet]

| [[°C] | -40 | -20 | 0 | 20 | 40 | 100 |
|---------|-------|-------|-------|-------|-------|-------|
| c [m/s] | 306.5 | 319.3 | 331.8 | 343.8 | 355.3 | 387.2 |
| | | | | | | |

Tabelle 4: Schallgeschwindigkeit in Luft unter Normdruck 1 atm

[Kohlrausch, Praktische Physik, Band 3 - Tafeln, Teubner Verlag, 1968]

| Gas | Н | HBr | Cl ₂ | HCI | O_2 | N_2 | СО | D_2 | H ₂ |
|---------|-----|-----|-----------------|-----|-------|-------|-----|-------|----------------|
| c [m/s] | 157 | 200 | 206 | 296 | 316 | 334 | 338 | 890 | 1284 |
| | | | | | | | | | |
| | | | | | | | | | |

Tabelle 5: Schallgeschwindigkeit in zweiatomigen Gasen bei 0 °C

[CRC Handbook of Chemistry and Physics, 72nd Edition]