- **1. Kraftstoffverbrauch eines Autos:** Ein Auto der Masse m = 1000kg fährt mit einer Geschwindigkeit v. Der Rollreibungskoeffizient der Reifen ist  $\mu = 0,015$ . Der Luftwiderstand ist gegeben durch  $c_w = 0,4$  bei einer effektiven Querschnittsfläche von A = 1,5 m<sup>2</sup>. Der Motor des Autos hat einen Wirkungsgrad von  $\eta = 0,4$  und wird mit Benzin (Energiedichte w = 8527kWh/m<sup>3</sup>) betrieben.
  - a) Berechnen Sie allgemein die Rollreibungskraft  $F_R$ , die Kraft aufgrund des Luftwiderstands  $F_L$  sowie die gesamte rücktreibende Kraft  $F_{ges}$ .
  - b) Berechnen Sie allgemein die **Energie** E, die dem Auto auf einer **Strecke** s zugeführt werden muss, um bei **konstanter Geschwindigkeit** v die Reibungsverluste auszugeleichen, sowie die dafür erforderliche **Motorleistung** P.
  - c) Berechnen Sie allgemein den **Treibstoffverbrauch** *T* pro Strecke *s*.
  - **d**) Berechnen Sie  $F_R$ ,  $F_L$ ,  $F_{ges}$ , E und T für s = 100km und v = 50km/h bzw. v = 130km/h. (*Lösung*: 50 km/h:  $F_{ges} = 216,83$  N, P = 4,1 PS, T = 1,771; 130 km/h:  $F_{ges} = 471,05$  N, P = 30,36 PS, T = 5,551)
  - e) Berechnen Sie die Motorleistung, die erforderlich ist, um in  $\tau = 10$ s mit konstanter Beschleunigung von 0 km/h auf 100 km/h zu beschleunigen.. (*Lösung:* P = 121 PS)
  - f) Berechnen Sie unter Vernachlässigung der Rollreibung und des Luftwiderstands die Motorleistung, die erforderlich ist, um in  $\tau = 10$ s mit konstanter Leistung von 0km/h auf 100km/h zu beschleunigen. Welche Form hat v(t)? (Lösung: P = 52,46 PS)

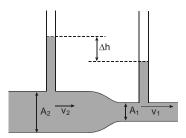
Hinweis: Andere Verluste können vernachlässigt werden. Dichte von Luft:  $\rho = 1,2041 \text{kg/m}^3$ 

- 2. Man leite aus der Maxwellschen Geschwindigkeitsverteilung die Formel für die mittlere Geschwindkeit  $\overline{v}$  ab.
- 3. Man schätze ab, wie hoch der Anteil an Molekülen mit Geschwindigkeiten zwischen  $v_1 = 250 \text{ ms}^{-1}$  und  $v_2 = 260 \text{ ms}^{-1}$  in einem Stickstoffgas bei  $\vartheta = 0$  °C ist. (*Lösung*: 1,5 %)
- **4.** Der Gleichverteilungssatz: Ein H<sub>2</sub>-Gas (1 mol H = 1,0079 g, Bindungsabstand im H<sub>2</sub>-Molekül d = 74 pm) befinde sich bei einem Druck p = 1 mbar und einer Temperatur  $\theta = 15$  °C:
  - a) Man schätze die mittlere Geschwindigkeit der H<sub>2</sub>-Moleküle mit Hilfe des Gleichverteilungssatzes ab.
  - b) Man berechne die Rotationsfrequenz der Moleküle mit Hilfe des Gleichverteilungssatzes. Mit welcher Geschwindigkeit rotieren die Atome um den Schwerpunkt des Moleküls?
  - c) Wieviele Umdrehungen macht ein Molekül in der Zeit zwischen zwei Stössen? (d kann als effektiver Durchmesser des Moleküls gesehen werden, das Gas befindet sich im thermischen Gleichgewicht!)

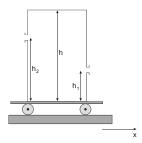
<u>Hinweis</u>:  $N_A = 6,022 \cdot 10^{23} \text{ mol}^{-1}$ ,  $k_B = 1,381 \cdot 10^{-23} \text{ JK}^{-1}$ . Betrachten Sie das Molekül als zwei Punktmassen, die durch einen starren, masselosen Stab der Länge d verbunden sind. Beachten Sie die Anzahl der Freiheitsgrade bei der Anwenduung des Äquipartitionstheorems.

Bitte Seite wenden!

5. Durch ein horizontal verlegtes Rohr mit ungleichen Querschnitten  $A_1 = 10 \text{ cm}^2$  und  $A_2 = 20 \text{ cm}^2$  strömt Wasser (siehe Abbildung 1). Die beiden Schenkel eines hier angebrachten Flüssigkeitsmanometers weisen eine Höhendifferenz der Wasserspiegel von  $\Delta h = 20 \text{ cm}$  auf.



- → Man berechne, welche Wassermenge während einer Sekunde durch das Rohr fließt! (*Lösung*: 2,3 ls<sup>-1</sup>)
- 6. Auf einem Wagen steht ein zylindrisches Gefäß, das bis zu einer Höhe h = 100 cm mit Wasser gefüllt ist (siehe Skizze). Im Gefäß sind an einander gegenüberliegenden Stellen in der Höhe  $h_1 = 25$  cm und  $h_2 = 50$  cm zwei gleiche Ventile mit Öffnungen von je 10 cm<sup>2</sup> Querschnittsfläche angebracht.



→ In welcher Größe und Richtung muss eine Kraft F auf den Wagen ausgeübt werden, damit sich dieser bei geöffneten Ventilen nicht von der Stelle bewegt? ( $\underline{L\ddot{o}sung}$ :  $\vec{F} = 4,905 \cdot \hat{x}$  N)