Andreas Brenneis Rebecca Saive Felicitas Thorne

Übungsaufgaben für Mittwoch, den 30. Juli 2008

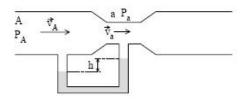
1 Hydrodynamik

1.1 Aufgabe 1

In einem Rohr mit variabler Dicke mit Höhenunterschied h fließt im Zeitintervall Δt das Flüssigkeitsvolumen ΔV .

- a) Fertigen Sie eine Skizze des Aufbaus an.
- b) Leiten Sie die Bernoulli-Gleichung her, indem Sie die Änderung der kinetischen und potenziellen Energie des fließenden Volumens im Verhältnis zur geleisteten Arbeit betrachten.
- c) Betrachten Sie den Grenzfall einer ruhenden Flüssigkeit. Bestimmmen Sie den Höhenunterschied in Abhängigkeit vom Druckunterschied des Volumens in verschiedener Höhe.
- d) Nun sei die Geschwindigkeit der Flüssigketi sehr groß. Was ergibt sich für den Druckunterschied Δp der beiden betrachteten Höhen?

1.2 Aufgabe 2



Es wird das in der nebenstehenden Abbildung dargestellte Venturi Rohr mit der Querschnittsfläche A betrachtet, welches sich in der Mitte auf die Fläche a verengt. Durch das Rohr ströme eine Flüssigkeit mit der Geschwindigkeit v_A am Einbzw. Ausgang. Ein U-Rohr, welches teilweise mit Quecksilber gefüllt ist,

verbindet den Abschnitt mit Fläche a mit dem Abschnitt des Rohres mit Fläche A. Die Geschwindigkeit im verengten Rohrabschnitt ist $v_a > v_A$. Durch den Druckunterschied ergibt sich ein Höhenunterschied h des Quecksilberpegels im U-Rohr.

- a) Geben Sie mittels der Bernoulli-Gleichung und der Kontinuitätsgleichung einen Ausdruck für v_A an, so dass v_A nur von der Geometrie des Rohres, dem Druckunterschied δp und der Dichte der strömenden Flüssigkeit ρ abhängt.
- b) Nehmen Sie folgende Werte an: $\rho = 1003 \frac{\text{kg}}{\text{m}^3}$, $A = 81 \text{cm}^2$, $a = 45 \text{cm}^2$, $p_A = 59 \text{kPa}$ und $p_a = 43 \text{kPa}$. Berechnen Sie die Fließgeschwindigkeit in Meter pro Sekunde und den Volumenstrom $\frac{dV}{dt}$ in Litern pro Minute.
- c) Geben Sie die Höhendifferenz h im U-Rohr an.

1.3 Aufgabe 3

In einem langen mit Orthoterphenyl (OTP) gefüllten Fass ($\rho_{OTP} = 1, 33 \frac{\text{kg}}{d\text{m}^3}$, Viskosität $\eta = 1, 88 \text{Pa} \cdot \text{s}$) befindet sich im oberen Teil eine Stahlkugel (Dichte $\rho_S = 7, 8 \cdot 10^3 \frac{\text{kg}}{\text{m}^3}$, Durchmesser $d_S = 10 m\text{m}$). Die Stahlkugel wird zum Zeitpunkt t = 0 aus der Ruheposition losgelassen.

- a) Stellen Sie die Bewegungsgleichung der Stahlkugel auf.
- b) Lösen Sie die Bewegungsgleichung.
- c) Geben Sie die Geschwindigketi der Kugel im stationären Zustand an.

Aufgabe 4 1.4

Das mit OTP gefüllte Fass aus Afgabe 3 wird seitlich angebohrt. An das Bohrloch mit Durchmesser $d_L = 3c$ m wird ein Rohr der Länge L = 30cm angesetzt, durch welches OTP ausströmt. Die OTP Oberfläche befindet sich 3m über der Mitte des Bohrloches. Der Umgebungsdruck beträgt 1bar. Nehmen Sie laminare Strömung an. Vernachlässigen Sie die Änderung des Flüssigketispegels.

- a) Stellen Sie die Bewegungsgleichung für die Flüssigkeit im Rohr auf. Geben Sie dei Randbedingung an.
- b) Lösen Sie die Bewegungsgleichung und geben Sie einen Ausdruck für das Geschwindigketisprofil im Rohr an.
- c) Berechnen Sie den Volumenstrom der Flüssigkeit im Rohr.
- d) Berechnen Sie die mittlere Geschwindigkeit, mit der OTP im Rohr fließt.

1.5Aufgabe 5

In einem Trichter wird die Höhe $h_1 = 11,5c$ m einer Flüssigkeit oberhalb der Trichteröffnung durch vorsichtiges Nachgießen konstant gehalten. Die untere Öffnung hat den Durchmesser $d_0 = 6,0m$ m, der klein gegenüber dem Durchmesser d_1 in der Höhe des Flüssigkeitsspiegels ist, d.h. Terme der Ordnung $\left(\frac{d_0}{d_1}\right)^2$ können vernachlässigt werden.

- a) Fertigen Sie eine Skizze an.
- b) Mit welcher Geschwindigketi strömt die FLüssigketi aus dem Trichter?
- c) Welche Zeit ist erforderlich, um eine 1, 0l-Flasche mit Hilfe des Trichters zu füllen? Die Flasche befindet sich dabei unmittelbar unter dem Trichter.
- d) Welchen Durchmesser d_2 hat der Flüssigketisstrahl in der Tiefe $h_2 = 24,0$ cm unterhalb der Trichteröffnung? Nehmen Sie reibungsfreie und laminare Strömung an.

1.6Aufgabe 6

Wie hoch ist die Aufstiegsgeschwindigketi einer Kohlenstoffdioxidblase (Durchmesser d=1mm) in einem Glas Limonade (Dicht $1, 1 \cdot 10^3 \frac{\text{kg}}{\text{m}^3}$, Viskosität $\eta = 1, 8 \cdot 10^{-3} \text{Pa} \cdot \text{s}$)? Wie lange dauert der Aufstieg in einem typischen Limonadenglas? Verträgt sich der berechnete Wert mit Ihrer Alltagserfahrung?

Gastheorie $\mathbf{2}$

Aufgabe 7

Ein Heißluftballon mit Volumen $V_0=3000\mathrm{m}^3$ befindet sich auf der Erdoberfläche (Druck $p_0=10^5\mathrm{Pa}$, DIchte $\rho_{0,L} = 1,293 \frac{\text{kg}}{\text{m}^3}$, Temperatur T = 0°C).

- a) Leiten Sie die barometrische Höhenformel her.
- b) Berechnen Sie den Luftdruck in 600m Höhe.
- c) Das Volumen des Ballons wurde bei konstantem Druck p_0 durch Änderung der Temperatur auf $V_1 =$ 4500m³ erhöht. Berechnen Sie die Auftriebskraft des Ballons auf der Erde (p_0) und in 600m Höhe (p_1) . Betrachten Sie nur Druck und Volumenänderungen.
- d) Welche Masse dürfen Ballonhülle, -korb und die Last zusammen höchstens haben?

2.2Aufgabe 8

Ein Ballon ($V = 3500 \text{m}^3$) fliegt in einer Höhe von 950m bei einer Umgebungstemperatur von $T = 20^{\circ}\text{C}$. Wie schwer darf der Ballon mit Last sein, wenn der Druck des Gases dem Außendruck entspricht und er mit Helium gefüllt ist $(\rho_{Luft}=1,293\frac{\text{kg}}{\text{m}^3},\ p_0=10^5\text{Pa},\ \rho_{He}=0,1785\frac{\text{kg}}{\text{m}^3})$? Was ändert sich, wenn der Ballon mit Wasserstoff gefüllt ist $(\rho_{H_2} = 0.09 \frac{\text{kg}}{\text{m}^3})$?

Aufgabe 9 2.3

Im thermischen Gleichgewicht ist die Geschwindigketisverteilung durch die Maxwell-Boltzmann- Verteilung gegeben (siehe Vorlesung).

- a) Bestimmen Sie die wahrscheinlichste Geschwindigkeit der Verteilung.
- b) Bestimmen Sie das mittlere Geschwindigketisquadrat. Verwenden Sie dabei $\int_0^\infty x^4 \exp\left[-ax^2\right] dx =$ $\frac{3}{8}\sqrt{\frac{\pi}{a^5}}.$ c) Wie lautet der Zusammenhang zwischen mittlerer kinetischer Energie und Temperatur?

2.4 Aufgabe 10

Es werde ein reales Gas betrachtet.

- a) Welche Annahmen werden bei der Behandlung idealser Gase gemacht?
- b) Die Gasmoleküle werden nun as
l starre Kugeln mit Radius r angenommen. Wie verändert sich das freie Volumen im Vergleich zum idealen Gas?
- c) Zwischen den Molekülen wirkt noch eine Kraft, die zu einem erhöhten Binnendruck führt. Finden Sie einen Ausdruck für diesen.
- d) Wie lautet die Zustandsgleichung für dieses Modell des Gases?