

**Aufgabe 1.1 Rechenregeln für partielle Ableitungen**

Die Variablen  $x$ ,  $y$ , und  $z$  seien verknüpft durch  $f(x, y, z) = 0$ . Gegeben sei eine Funktion  $w(x, y)$  von zwei der drei Variablen. Zeige, dass

$$\begin{array}{ll} \text{a)} & \frac{\partial x}{\partial y}\Big|_z = \left(\frac{\partial y}{\partial x}\Big|_z\right)^{-1}, & \text{b)} & -1 = \frac{\partial x}{\partial y}\Big|_z \frac{\partial y}{\partial z}\Big|_x \frac{\partial z}{\partial x}\Big|_y, \\ \text{c)} & \frac{\partial x}{\partial w}\Big|_z = \frac{\partial x}{\partial y}\Big|_z \frac{\partial y}{\partial w}\Big|_z, & \text{d)} & \frac{\partial x}{\partial z}\Big|_w = \frac{\partial x}{\partial y}\Big|_w \frac{\partial y}{\partial z}\Big|_w, \\ \text{e)} & \frac{\partial x}{\partial y}\Big|_z = \frac{\partial x}{\partial y}\Big|_w + \frac{\partial x}{\partial w}\Big|_y \frac{\partial w}{\partial y}\Big|_z. \end{array}$$

**Aufgabe 1.2 Zustandsgrößen**

Es sei bekannt, dass die „Energie“  $E$  unter kleinen Änderungen  $dx, dy$  der externen Parameter  $x, y$  sich wie

$$\delta E = F_x dx + F_y dy$$

ändert, mit dem Vektor  $\mathbf{F}(x, y) = [F_x(x, y), F_y(x, y)]$  („Kraft“). Man nennt  $E$  eine Zustandsgröße, falls  $\delta E$  sich als ein exaktes Differential

$$dE = \partial_x E(x, y) dx + \partial_y E(x, y) dy$$

darstellen lässt.

- a) Gegeben  $\delta E$  (bzw.  $\mathbf{F}$ ), zeige die Äquivalenz von folgenden zwei Aussagen:
  - i)  $E$  ist eine Zustandsgröße, d.h.  $\exists E(x, y) : \mathbf{F} = \nabla E$  und
  - ii)  $\nabla \wedge \mathbf{F} = 0$ .
- b) Warum nennt man  $E$  eine Zustandsgröße?
- c) Warum sind Zustandsgrößen in der Thermodynamik von Bedeutung?
- d) Wenn ein Differential  $\delta E$  nicht exakt ist kann man einen integrierenden Faktor  $\mu(x, y)$  finden, so dass  $dS = \mu(x, y)\delta E$  exakt wird. Bestimme den integrierenden Faktor  $\mu(x, y)$  für

$$\delta E = (xy^2 + xye^x)dx + (2x^2y + xe^x)dy$$

unter der Annahme, dass  $\mu$  nur von  $x$  abhängt. Bestimme zudem  $S(x, y)$ .

- e) Gib je ein Beispiel aus der Thermodynamik für exakte Differentiale, nichtexakte Differentiale und integrierende Faktoren an.

### Aufgabe 1.3 Kalorienverbrauch\*

Es gibt mindestens zwei Möglichkeiten wie der Mensch Wärme verliert: Wärmeleitung und Wärmestrahlung. Für die abgestrahlte Leistung pro Fläche gilt das Stefan-Boltzmann Gesetz

$$dP^{\text{Strahlung}}/dA = \sigma T^4$$

mit  $T$  der Temperatur in Kelvin und  $\sigma = \pi^2 k_B^4 / 60 \hbar^3 c^2 = 5.7 \cdot 10^{-8} \text{ W/m}^2 \text{K}^4$ . Bei der Wärmeleitung gilt die Formel

$$dP^{\text{Leitung}}/dA = \lambda dT/dl$$

mit dem Temperaturgradienten  $dT/dl$  und der Wärmeleitfähigkeit  $\lambda$ ;  $\lambda^{\text{Luft}} \approx 0.024 \text{ W/m K}$ ,  $\lambda^{\text{Wasser}} \approx 0.60 \text{ W/m K}$ .

- Was ist die kritische Länge  $l^{\text{krit}}$  (in Wasser und in Luft) über die eine Temperaturdifferenz von  $\Delta T$  bei  $T = 310 \text{ K}$  abfallen muss, damit  $P^{\text{Strahlung}} = P^{\text{Leitung}}$ .
- Welcher Prozess dominiert typischerweise in Luft bzw. Wasser?
- Wieviel Energie in  $1 \text{ kcal} = 4.2 \text{ kJ}$  muss ein Mensch mit  $A = 1 \text{ m}^2$  täglich zu sich nehmen, um die abgestrahlte Leistung zu kompensieren? ( $T^{\text{Körper}} - T^{\text{Wasser, Luft}} = 20 \text{ }^\circ\text{C}$ )

Übungsstunde (ETH): Mi 15.45 - 16.30 Uhr

Assistenten: Alexander Thomann (athomann@itp.phys.ethz.ch) HIT F 11.1

Stephan Bühler (buehler@itp.phys.ethz.ch) HIT F 12

Mathias Ritzmann (rimathia@itp.phys.ethz.ch) HIT F 31.2

Ruben Andrist (andrist@itp.phys.ethz.ch) HPK D 24.2

Übungsstunde (Uni): Mo 9.00 - 9.45 Uhr

Assistierende: Lea Giordano (giordano@physik.uzh.ch) Y36-K-81

Tobias Baldauf (baldauf@physik.uzh.ch) Y36-K-81