

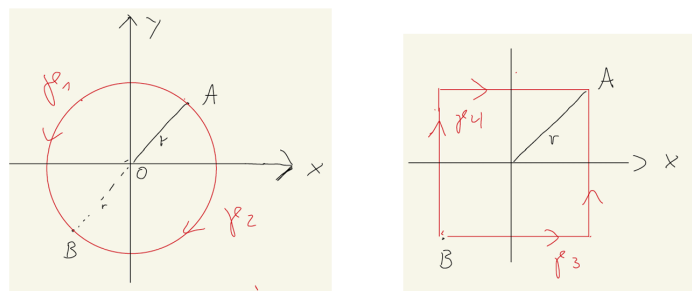
## 1. Übung Statistische Mechanik und Thermodynamik

Bitte laden Sie Ihre Lösungen bis Donnerstag, den 24.10.2024 um 16:00 Uhr auf WueCampus hoch.

Die Blätter dürfen Sie dabei in Zweiergruppen abgeben.

### Aufgabe 1 Exakte Differentiale

8 P.



a) Überprüfen Sie, ob die folgenden Ausdrücke exakte Differentiale darstellen.

2 P.

$$\delta F_1(x, y) = \frac{-y}{x^2 + y^2} dx + \frac{x}{x^2 + y^2} dy$$

$$\delta F_2(x, y) = (2y^2 - 3x) dx - 4xy dy$$

$$\delta F_3(x, y) = (y - x^2) dx + (x + y^2) dy$$

b) Integrieren Sie  $\delta F_1(x, y)$  entlang der gezeigten Wege  $\gamma_1$  und  $\gamma_2$ .

2 P.

c) Integrieren Sie  $\delta F_2(x, y)$  entlang der Wege  $\gamma_3$  und  $\gamma_4$ .

2 P.

d) Zeigen Sie, dass für ein beliebiges exaktes Differential gilt:  $\oint \delta F = 0$ .

2 P.

*Hinweis:* Nutzen Sie den Green'schen Integralsatz.

Bitte wenden!

**Aufgabe 2** *Kinetische Theorie des idealen Gases***7 P.**

Ziel dieser Aufgabe ist es die Zustandsgleichung des idealen Gases anhand der kinetischen Gastheorie herzuleiten.

- a) Finden Sie einen Ausdruck für die Anzahl der Teilchen, welche in einem infinitesimalen Geschwindigkeitsvolumen  $d^3v$  eingeschlossen sind und somit eine Geschwindigkeit innerhalb des Intervalls  $[\vec{v}, \vec{v} + d\vec{v}]$  aufweisen. 1 P.

*Hinweis:* Nehmen Sie für die Teilchen eine beliebige normierte Verteilungsfunktion  $f(\vec{v})$  an.

- b) Finden Sie nun einen Ausdruck für die Zahl der Teilchen, welche innerhalb des Zeitraums  $dt$  mit einer Wand kollidieren. 2 P.

*Hinweis:* Überlegen Sie, wie weit ein Teilchen von einer Wand entfernt sein darf, damit es diese innerhalb des Zeitraums  $dt$  erreichen kann.

- c) Kombinieren Sie diese beiden Ausdrücke, um einen Ausdruck für den Impuls  $dp$  zu finden, welcher durch alle Teilchenkollisionen innerhalb des Zeitraums  $dt$  auf eine massive Wand übertragen wurde. 1 P.

*Hinweis:* Das Endergebnis lautet  $dp = 2 m v_x^2 \frac{N}{V} S dt f(\vec{v}) d^3v$ .

- d) Finden Sie unter Ausnutzung von  $dp$  einen Ausdruck für den Druck, welcher auf die Innenfläche des Behälters ausgeübt wird. 2 P.

*Hinweis:* Das Endergebnis für die Zustandsgleichung des idealen Gases lautet:  
 $pV = \frac{1}{3} m N \langle v^2 \rangle = \frac{2}{3} N \langle \epsilon_{\text{kin}} \rangle$

- e) Nun vereinfachen Sie diesen Ausdruck unter Benutzung der inneren Energie des idealen Gases. 1 P.