

## Übungsblatt 3

Abzugeben bis: Freitag 13.05.2016 - 16Uhr

Benötigte Zeit für die Bearbeitung dieses Blattes: -----

### Aufgabe 3.1: Grenzwerte mit Taylor-Entwicklung

Berechnen Sie die folgenden Grenzwerte mit Hilfe der Taylor-Entwicklung:

i)

$$\lim_{x \rightarrow 0} \frac{e^{x^2} - \cos(2x)}{\sin^2(x)}$$

(3 Punkte)

ii)

$$\lim_{x \rightarrow 0} \frac{x \cos(x) - e^x + 1}{xe^x - \sin(x)}$$

(3 Punkte)

### Aufgabe 3.2: Partielle Ableitungen

Gegeben ist die Funktion

$$f(x, y, z) = 5xy + xz + 3y^2z + z^2$$

i) Bestimmen Sie die partiellen Ableitungen  $\frac{\partial f}{\partial x}$ ,  $\frac{\partial f}{\partial y}$ ,  $\frac{\partial f}{\partial z}$ .

(3 Punkte)

ii) Bestimmen Sie die zweiten partiellen Ableitungen  $\frac{\partial^2 f}{\partial i \partial j}$  für alle  $i, j \in (x, y, z)$ .

(4 Punkte)

iii) Bestimmen Sie das totale Differential  $df(x, y, z)$

(1 Punkt)

### Aufgabe 3.3: Partielle Ableitungen 2

Gegeben ist die Funktion

$$f(x, y, z) = \sin^2(xy) + \cos(yz)$$

i) Bestimmen Sie die partiellen Ableitungen  $\frac{\partial f}{\partial x}$ ,  $\frac{\partial f}{\partial y}$ ,  $\frac{\partial f}{\partial z}$ .

(3 Punkte)

ii) Bestimmen Sie das totale Differential  $df(x, y, z)$

(1 Punkt)

**Aufgabe 3.4: Satz von Schwarz**

Gegeben sei die Funktion  $f(x, y) = \frac{x^3y - xy^3}{x^2 + y^2}$  für  $(x, y) \neq (0, 0)$ .

Zeigen Sie, dass  $\frac{\partial^2 f(0,0)}{\partial x \partial y} \neq \frac{\partial^2 f(0,0)}{\partial y \partial x}$ . Wieso versagt der Satz von Schwarz? (2 Punkte)

**BONUSAufgabe 3.5: Taylorpolynome sind nicht immer schön**

Gegeben sei die Funktion  $f(x) = \frac{1}{\sqrt[3]{1+x}}$  für  $x \neq -1$ .

Bestimmen Sie das Taylorpolynom vom Grad  $n$  an einer Stelle  $x_0 \neq -1$ . (4 Punkte)

*Tipp:* Geben Sie das Taylorpolynom in der Form  $T_{x_0}^n(x) = \frac{1}{\sqrt[3]{1+x_0}} + \sum_{k=1}^n \frac{1}{k!} f^{(k)}(x_0)(x - x_0)^k$  an.

**B.Ed.-Aufgabe 3.6: Die Gasgleichung**

Die ideale Gasgleichung  $pV = RT$  beschreibt, wie in idealen Gasen die Größen Druck ( $p$ ), Temperatur ( $T$ ) und Volumen ( $V$ ) miteinander verknüpft sind.  $R$  ist die Gaskonstante. Mit Hilfe der idealen Gasgleichung kann jede Variable  $V$ ;  $p$ ;  $T$  als Funktion der beiden anderen dargestellt werden, z.B.  $V(p, T) = \frac{RT}{p}$ .

Zeigen Sie:  $\frac{\partial V}{\partial T} \frac{\partial T}{\partial p} \frac{\partial p}{\partial V} = -1$ . (5 Punkte)