



Institut für Theoretische Chemie:  
Prof. Dr. Gerhard Taubmann und M.Sc. Anja Kobel

## Mathematik II für Biochemie und Molekulare Medizin

Die Übungsblätter können von <http://www.uni-ulm.de/theochem/lehre> heruntergeladen werden.

### Übungsblatt 13, Übung am 06.07.2011

**Aufgabe 1:** Lineare inhomogene gewöhnliche Differentialgleichungen erster Ordnung

Lösen Sie die folgenden Differentialgleichungen:

$$\begin{array}{lll} \text{(a)} & xy' + 5y = x^2 & \text{(b)} \quad y' + xy = 2xe^{-x^2} \quad y(0) = 2 \\ \text{(c)} & xy' + y = x \sin x & \\ \text{(d)} & xy' + y = x^2 + 3x + 2 & \text{(e)} \quad y' + \frac{2xy}{1+x^2} - \frac{2x^2}{1+x^2} = 0 \\ \text{(f)} & y'x \ln x + y = 2x & \end{array}$$

**Aufgabe 2:** Lineare gewöhnliche inhomogene Differentialgleichungen zweiter Ordnung

Bestimmen Sie die allgemeine Lösung  $y(x)$  folgender linearer Differentialgleichungen:

$$\begin{array}{l} \text{(a)} \quad y'' - 2y' + 2y = e^{-3x} \\ \text{(b)} \quad y'' + 4y' + 4y = 9e^{-2x} \\ \text{(c)} \quad y'' + 4y' + 4y = 9xe^{-2x} \end{array}$$

**Aufgabe 3:** Lineare gewöhnliche homogene Differentialgleichungen zweiter Ordnung, Eigenwertproblem

Bestimmen Sie alle möglichen Lösungen des folgenden Randwertproblems in Abhängigkeit von  $\lambda$ .

$$y'' + y = -\lambda y \quad y(0) = 0; \quad y(\pi) = 0; \quad \lambda > -1$$

Hinweis: Skript Abschnitt 11.5, Beispiel aus der Quantenmechanik.

**Aufgabe 4:** Lineare inhomogene gewöhnliche Differentialgleichungen erster Ordnung: Reaktion zweiter Ordnung

Wir behandeln die Kinetik der bimolekularen Reaktion  $A+B \rightarrow AB$ . die Konzentration  $a(t)$  des Stoffes A betrage am Anfang  $a(0) = a_0$ , die des Stoffes B  $b(t)$  sei  $b(0) = b_0$ . Stoff B soll im Überschuß vorliegen, d.h.  $a_0 < b_0$ . Mit  $x(t)$  werde die Konzentration des Produktes AB bezeichnet. Für jedes Molekül AB wird je ein Molekül des Stoffes A und ein Molekül des Stoffes B verbraucht, also gilt:  $a(t) = a_0 - x(t)$  und  $b(t) = b_0 - x(t)$ . Am Anfang ist  $x(0) = 0$  und selbstverständlich gilt immer  $a(t) \geq 0$ ,  $b(t) \geq 0$ ,  $x(t) \geq 0$ . Die Reaktionsgeschwindigkeit  $\dot{x}(t)$  dieser bimolekularen Kinetik ist proportional zu  $a(t)$  und  $b(t)$ :

$$\frac{dx(t)}{dt} = ka(t)b(t)$$

Hierbei ist der Reaktionsgeschwindigkeitskoeffizient  $k$  eine positive Konstante. Berechnen Sie nun  $x(t)$ ,  $\dot{x}(0)$ ,  $\lim_{t \rightarrow \infty} x(t)$  und  $\lim_{t \rightarrow \infty} \dot{x}(t)$ .