

Differentialgleichungen

1. (15 Punkte) In der Vorlesung haben Sie das Euler-Verfahren und das Runge-Kutta Verfahren (2. Ordnung) zur Lösung von gewöhnlichen Differentialgleichungen kennengelernt und implementiert.

- a) Sei $y' = f(x, y)$ eine gewöhnliche Differentialgleichung 1. Ordnung mit der Anfangsbedingung $y(x_0) = y_0$ und h eine feste Schrittweite, so wird die Näherung für die Lösung im $n + 1$ Schritt im Runge-Kutta Verfahren 4. Ordnung wie folgt berechnet:

$$\begin{aligned} k_1 &= f(x_n, y_n) \\ k_2 &= f\left(x_n + \frac{h}{2}, y_n + \frac{h}{2}k_1\right) \\ k_3 &= f\left(x_n + \frac{h}{2}, y_n + \frac{h}{2}k_2\right) \\ k_4 &= f(x_n + h, y_n + hk_3) \\ y_{n+1} &= y_n + \frac{h}{6}(k_1 + 2k_2 + 2k_3 + k_4) \end{aligned}$$

Implementieren Sie das Runge-Kutta Verfahren 4. Ordnung und nutzen Sie Ihr Programm um die folgenden Anfangswertprobleme zu lösen.

- b) Bei der Populationsdynamik nach Verhulst wird angenommen, dass die Geburtenrate proportional zur vorhandenen Population $N(t)$ und die Sterberate proportional zum Quadrat von $N(t)$ ist:

$$\frac{dN(t)}{dt} = r \cdot N(t) - \frac{r}{K} \cdot N(t)^2,$$

wobei $r = 1/\text{Jahr}$ die Reproduktionsrate und $K = 10000$ die Kapazitätsgrenze ist. Berechnen Sie die Bevölkerungsentwicklung ausgehend vom Anfangswert $N(0) = 10$ für 20 Jahre. Testen Sie die Schrittweiten $h = 0.1, 0.01$ und 0.001 Jahre und vergleichen Sie Ihre Ergebnisse mit der analytischen Lösung der Differentialgleichung:

$$N(t) = \left[\left(\frac{1}{N_0} - \frac{1}{K} \right) e^{-rt} + \frac{1}{K} \right]^{-1}.$$

An welchen Punkten ist der Fehler besonders groß und warum? Wann ist die Kapazitätsgrenze erreicht?

- c) Eine Substanz A zerfällt thermisch nach 2. Ordnung und bei Einwirkung von Sonnenlicht nach 0. Ordnung. Die Änderung der Konzentration $[A]$ wird durch die Differentialgleichung:

$$\frac{d[A]}{dt} = -k[A]^2 - u(t)$$

beschrieben, wobei $u(t)$ den zeitlichen Verlauf der Sonneneinstrahlungsintensität angibt. Die Reaktion werde bei Sonnenaufgang (6 Uhr, $t = 0$ s) mit der Anfangskonzentration $[A](0) = 1 \text{ mol/l}$ gestartet. Wie groß ist die Konzentration $[A]$ bei Sonnenuntergang (18 Uhr, $t = 43200$ s)? Die Geschwindigkeitskonstante ist $k_2 = 2 \cdot 10^{-5} / \text{mol} \cdot \text{s}$ und die Sonneneinstrahlungsintensität beträgt $u(t) = 10^{-5} \sin\left(\frac{t}{43200 \text{ s}}\right) \text{ mol/l} \cdot \text{s}$.