15. Oktober 2007

7. Übungsblatt Höhere Mathematik II

Fragen: (je ein Punkt)

Die Antworten auf die nachfolgenden Fragen sollten nicht länger als etwa zwei Zeilen sein und lediglich eine kurze Begründung enthalten. Antworten ohne Begründung werden nicht gewertet.

- 1) Welche Ableitung im Distributionensinne hat die Funktion f(t) = t [t], wobei [t] die größte ganze Zahl $s \leq t$ bezeichnet?
- 2) Richtig oder falsch: $\delta * \delta = \delta$
- 3) Sei f(t) = 1 für $t \in [0, \pi]$ und f(t) = 0 sonst. Was ist $\sin *f$?
- 4) Richtig oder falsch: Die Differentialgleichung $\dot{y}(t) = y(t)$ hat nur die Lösung $y(t) = e^t$.

Aufgabe 1: (8 Punkte)

- a) Berechnen Sie die Faltung des Rechteckimpulses $f(t) = \begin{cases} 1 & \text{für } |t| \leq a \\ 0 & \text{sonst} \end{cases}$ mit sich selbst! b) Was ist die FOURIER-Transformierte dieser Faltung? c) Berechnen Sie die FOURIER-Transformierte von $f(t) = \frac{\sin^2 t}{t^2}$! d) Zeigen Sie, daß die Funktion $f(t) = \frac{\sin^2 t}{t^2}$ quadratintegrierbar ist!

- e) Was ist $\int_{0}^{\infty} \frac{\sin^4 t}{t^4} dt$?

Aufgabe 2: (3 Punkte)

a) Berechnen Sie die FOURIER-Transformierte der Funktion $f(t) = (N_{\sigma} * N_{\tau})(t) \text{, wobei} \quad N_{\sigma}(t) = \frac{1}{\sqrt{2\pi}\sigma} e^{\frac{-t^2}{2\sigma^2}} !$

Aufgabe 3: (5 Punkte)

- a) The radioactive half-life of a substance is the time $t = t_{\frac{1}{2}}$ for which $m(t) = m_0 e^{-\lambda t}$ has decreased to $\frac{1}{2}m_0$. Express λ in terms of $t_{\frac{1}{2}}$!
- b) The Caesium-137 which was set free at the nuclear accident in Chernobyle on April 26, 1986 has a half-life of 30.14 years. Which percentage of it will have decayed by October 26, 2007?
- c) LIBBY's method of carbon dating relies on the fact that the ratio of the stable isotope carbon-14 and its radioactive counterpart carbon-12 is almost constant in living organisms. After death, C¹⁴ decays with a half-life of 5763 years, whereas the amount of C¹² doesn't change. A sample of wood from the caves of Lascoux showed an activity of 0.97 decays per gram and minute; for living wood, until 1950 about 6.68 decays were usually observed. How old was the sample?