

Das Zerfallsgesetz

Beispiel: Betrachte ein radioaktives Präparat, bei dem minütlich 30% der noch vorhandenen Stoffmenge zerfallen.

- a) Stelle die noch nicht zerfallene Stoffmenge N als Funktion der Zeit t in Minuten auf.

$$N(t) = N_0 \cdot 0,7^t$$

N_0 : Anfangsmenge

$N(t)$: Anzahl der Kerne
nach t Minuten

t : Zeit in Minuten

- b) Stelle die Funktion als natürliche Exponentialfunktion, d.h. als Funktion zur Basis e dar.

$$\begin{aligned} 0,7 &= e^{\ln(0,7)} \\ \Rightarrow N(t) &= N_0 \cdot e^{[\ln(0,7)]^t} \\ &= N_0 \cdot e^{\ln(0,7) \cdot t} \\ &= N_0 \cdot e^{-0,3567 \cdot t} \end{aligned}$$

mit $\lambda = -0,357$
Zerfallskonstante

Allgemein: $N(t) = N_0 \cdot e^{-\lambda \cdot t}$

Formel zur Beziehung der noch vorhandenen Kerne, wenn man die Anzahl der Kerne am Beginn (N_0) kennt

$$\lambda = -\ln(a)$$

↑
a der Wachstums-
Faktor ist

- c) Berechne die Halbwertszeit, d.h. die Zeit, nach der nur noch die Hälfte des radioaktiven Stoffes vorhanden ist.

$$\begin{aligned}
 N(t) &= N_0 \cdot e^{-\lambda \cdot t} & N(T_H) &= \frac{1}{2} N_0 \\
 \frac{1}{2} N_0 &= N_0 \cdot e^{-\lambda \cdot T_H} \\
 \Leftrightarrow \frac{1}{2} &= e^{-\lambda \cdot T_H} & | \ln(\cdot) \\
 \Leftrightarrow \ln\left(\frac{1}{2}\right) &= -\lambda \cdot T_H & | :(-2) \\
 \Leftrightarrow \frac{\ln\left(\frac{1}{2}\right)}{(-2)} &= T_H & \ln\left(\frac{a}{b}\right) = \ln(a) - \ln(b) \\
 \Leftrightarrow \frac{\ln(1) - \ln(2)}{-2} &= T_H \\
 \Leftrightarrow \frac{-\ln(2)}{-2} &= T_H \\
 \Leftrightarrow T_H &= \frac{\ln(2)}{2}
 \end{aligned}$$

1. auswendig lernen!
 2. herleiten können!

$$\text{hier } T_H = \frac{\ln(2)}{0,693} \approx 1,94$$

d.h., nach 1,94 min ist nur noch die Hälfte des Präparats vorhanden.

- d) Die Aktivität A einer Strahlungsquelle gibt an, wie groß die Zerfallsrate der Kerne (und damit die Stärke der Strahlung) zu einem bestimmten Zeitpunkt t ist. Sie wird in Bq (Bequerel) angegeben (1Bq=1/s)

Gib die Aktivität des Stoffes als Funktion der Zeit an.

$$A(t) = -N'(t) \quad \text{- wichtiger Ansatz} \quad N(t) = N_0 \cdot e^{-\lambda \cdot t} \quad N'(t) = -\lambda \cdot N_0 \cdot e^{-\lambda \cdot t}$$

$$A(t) = -(-\lambda \cdot N_0 \cdot e^{-\lambda \cdot t}) \quad A(0) = \lambda \cdot N_0$$

$$A(t) = \lambda \cdot N_0 \cdot e^{-\lambda \cdot t}$$

Formel, mit der man die Aktivität zum Zeitpunkt t berechnen kann, wenn man die zu diesem Zeitpunkt vorhandene Anzahl an Kerne kennt.

$$A(0) = \lambda \cdot N_0 = \lambda \cdot N_0$$

$$A(t) = \underbrace{\lambda \cdot N_0 \cdot e^{-\lambda \cdot t}}_{A_0}$$

$$\Rightarrow A(t) = A_0 \cdot e^{-\lambda \cdot t}$$

Formel, mit der man die Aktivität zum Zeitp. t berechnen kann, wenn man die Anfangsaktivität kennt