

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.

$$0,7 = e^{\ln(0,7)}$$

$$\Rightarrow N(t) = N_0 \cdot e^{[\ln(0,7)] \cdot t}$$

$$= N_0 \cdot e^{\ln(0,7) \cdot t}$$

$$= N_0 \cdot e^{\underbrace{-0,3567}_{\lambda} \cdot t}$$

mit $\lambda = 0,357$
Zerfallskonstante

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

Formel zur Berechnung der noch vorhandenen Kerne, wenn man die Anzahl der Kerne zu 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.

$$N(t) = N_0 \cdot e^{-\lambda \cdot t} \quad N(T_H) = \frac{1}{2} N_0$$

$$\frac{1}{2} N_0 = N_0 \cdot e^{-\lambda \cdot T_H}$$

$$\Leftrightarrow \frac{1}{2} = e^{-\lambda \cdot T_H} \quad | \ln()$$

$$\Leftrightarrow \ln\left(\frac{1}{2}\right) = -\lambda \cdot T_H \quad | : (-\lambda)$$

$$\Leftrightarrow \frac{\ln\left(\frac{1}{2}\right)}{(-\lambda)} = T_H \quad \ln\left(\frac{a}{b}\right) = \ln(a) - \ln(b)$$

$$\Leftrightarrow \frac{\ln(1) - \ln(2)}{-\lambda} = T_H$$

$$\Leftrightarrow \frac{-\ln(2)}{-\lambda} = T_H$$

$$\Leftrightarrow T_H = \frac{\ln(2)}{\lambda}$$

1. auswendig lernen!
2. herleiten können!

$$\text{hier } T_H = \frac{\ln(2)}{0,3567} \approx 1,94$$

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.

$$A(t) = -N'(t)$$

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

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

$$A(t) = \lambda \cdot N(t)$$

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

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

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

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

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

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

$$N'(t) = -\lambda \cdot N_0 \cdot e^{-\lambda \cdot t}$$

weichtiger Ansatz