

Link-Ebene Physik



Lehrplananbindung: 12.5 Radioaktivität und Kernreaktionen, Zerfallsgesetz

Kompetenzen: Neben den Fachkenntnissen liegt der Schwerpunkt bei

Erkenntnisgewinnung	<i>Fachmethoden wiedergeben</i>	Fachmethoden nutzen	<i>Fachmethoden problembezogen auswählen u. anwenden</i>
Kommunikation	<i>Mit vorgegebenen Darstellungsformen arbeiten</i>	Geeignete Darstellungsformen nutzen	<i>Darstellungsformen selbstständig auswählen u. nutzen</i>
Bewertung	<i>Vorgegebene Bewertungen nachvollziehen</i>	<i>Vorgegebene Bewertungen beurteilen und kommentieren</i>	<i>Eigene Bewertungen vornehmen</i>

Graphische Auswertung einer Messreihe zum radioaktiven Zerfall (nach Abitur 2011)

In einem Experiment wird die Aktivität $A(t)$ eines radioaktiven Elements in Abhängigkeit von der Zeit t bestimmt. In der folgenden Messreihe ist das um den Nulleffekt bereinigte Verhältnis $\frac{A(t)}{A(0)}$ angegeben.

Zeit t in s	0	80	160	240	320	400
$\frac{A(t)}{A(0)}$	1	0,713	0,460	0,322	0,230	0,161

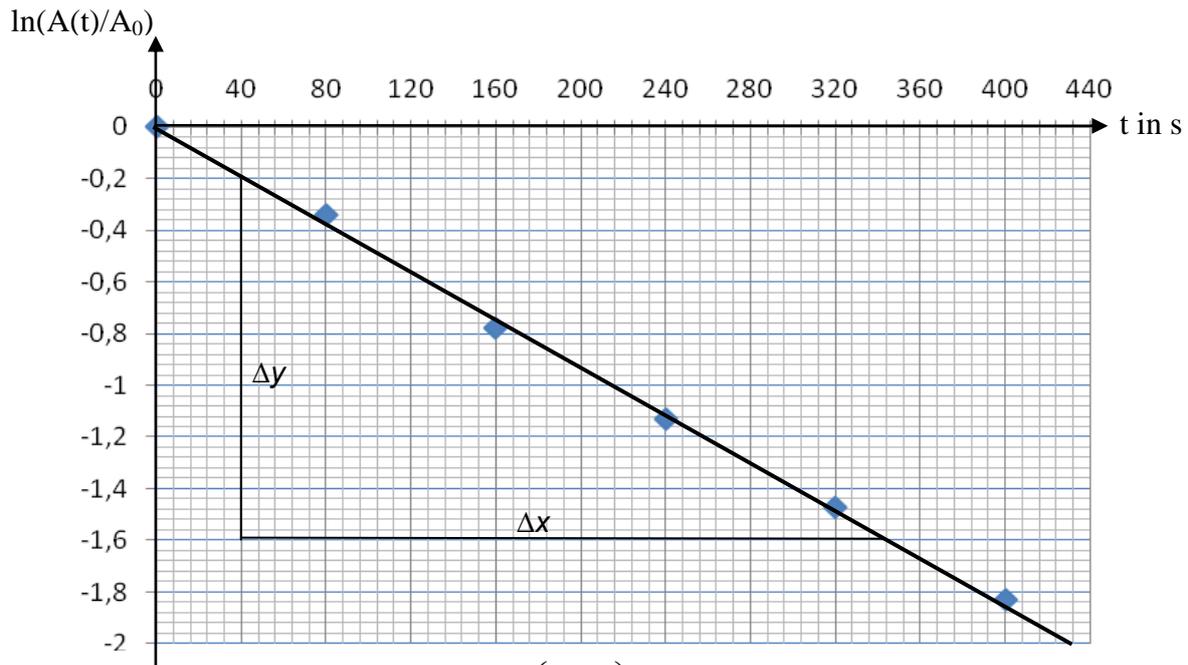
- Zeigen Sie allgemein, dass sich die Gesetzmäßigkeit $A(t) = A(0) \cdot e^{-\lambda t}$ auch in der Form $\ln\left(\frac{A(t)}{A(0)}\right) = -\lambda t$ schreiben lässt.
- Stellen Sie obige Messreihe in einer t - $\ln(A(t)/A(0))$ -Wertetabelle dar und fertigen Sie damit ein t - $\ln(A(t)/A(0))$ -Diagramm an.
- Erklären Sie die besondere Bedeutung der Zerfallskonstanten λ im t - $\ln(A(t)/A(0))$ -Diagramm. Bestimmen Sie graphisch mit Hilfe des t - $\ln(A(t)/A(0))$ -Diagramms die Zerfallskonstante λ und berechnen Sie daraus die Halbwertszeit $T_{1/2}$.
- Berechnen Sie nach welcher Zeit die Aktivität auf 10 % der Anfangsaktivität gesunken ist.
- Aus den bisherigen Ergebnissen soll ein t - $N(t)$ -Diagramm angefertigt werden. Dabei ist $N(t)$ die Anzahl der unzerfallenen Kerne zum Zeitpunkt t . Beschreiben Sie, wie Sie vorgehen würden und welche weiteren Daten erforderlich wären.

Lösungen:

a) Die Ausgangsgleichung auf beiden Seiten durch $A(0)$ dividieren und auf beiden Seiten der Gleichung den natürlichen Logarithmus \ln anwenden.

b)

Zeit t in s	0	80	160	240	320	400
$\ln\left(\frac{A(t)}{A(0)}\right)$	0	-0,338	-0,777	-1,13	-1,47	-1,83



c) Da im Diagramm die Werte von $\ln\left(\frac{A(t)}{A(0)}\right)$ an der y-Achse und die Werte von t an der

x-Achse angetragen werden entspricht der Zusammenhang $\ln\left(\frac{A(t)}{A(0)}\right) = -\lambda t$ der Funktionsgleichung einer linearen Funktion $y = mx$. Daher ist $-\lambda$ die (negative) Steigung der Ausgleichsgeraden. λ ist also der Betrag der Steigung der Ausgleichsgeraden.

λ wird graphisch bestimmt, indem man ein Steigungsdreieck an die Ausgleichsgerade zeichnet und die Kathetenlängen des Dreiecks abliest (siehe Lösung b)). Nach der De-

finition der Steigung einer linearen Funktion gilt dann $\lambda = \left| \frac{\Delta y}{\Delta x} \right| \approx \left| \frac{-1,4}{304 \text{ s}} \right| = 4,6 \cdot 10^{-3} \text{ s}^{-1}$

und $T_{1/2} = \frac{\ln 2}{\lambda} \approx 2,5 \text{ min}$

d) $0,10 \cdot A(0) = A(0) \cdot e^{-\lambda t} \Rightarrow \ln(0,10) = -\lambda t \Rightarrow t = \frac{\ln(0,10)}{-\lambda} \approx 5,0 \cdot 10^2 \text{ s}$

e) Die Umrechnung von der Aktivität zur Teilchenzahl gelingt mit Hilfe der Gleichung

$N(t) = \frac{A(t)}{\lambda}$. Da in der vorhandenen Messreihe aber nur relative Verhältnisse $\frac{A(t)}{A(0)}$

gegeben sind, muss zusätzlich ein absoluter Wert für $A(t)$ oder $N(t)$ zu einer bestimmten Zeit t bekannt sein.