

Exponentielles Wachstum und radioaktiver Zerfall

1) Unter **Radioaktivität** versteht man das Zerfallen von Atomen. Die **Anzahl** N der radioaktiven Atome verringert sich mit der **Zeit** t . Diese zeitliche Abnahme der Atome wird durch folgende **Differentialgleichung** beschrieben: $\frac{dN}{dt} = -\lambda \cdot N$ (λ heißt **Zerfallskonstante** und ist charakteristisch für das zerfallende Element)

a) Erstelle das sogenannte **Zerfallsgesetz**, indem du die Differentialgleichung löst. Bestimme die auftretende Integrationskonstante aus der **Anfangsbedingung**, dass zum Zeitpunkt $t=0$ N_0 Atome vorhanden waren. [$N(t) = N_0 \cdot e^{-\lambda t}$]

b) Leite die Formel für die **Halbwertszeit** τ her! [$\tau = \frac{\ln 2}{\lambda}$]

c) Bestimme die **Zerfallskonstante** λ (6 Dez. genau) für das Kohlenstoffisotop C_{14} ($\tau = 5600$ **Jahre**), welches bei Altersbestimmungen eine wichtige Rolle spielt! [$\lambda = 0,000124$]

d) Wieviel Gramm C_{14} sind nach **4000 Jahren** von einer Ausgangsmenge von **100 Gramm** noch übrig? (2 Dez.) [60,90 Gramm]

e) Bestimme das **Alter** einer Substanz, welche heute nur noch **5%** ihres ursprünglichen Gehaltes an C_{14} aufweist. Runde auf volle Jahre! [24159 Jahre]

2) Die **Vermehrung von Fischen** geschehe exponentiell. Berechne den **Anfangsbestand** und den **jährlichen Zuwachs in Prozenten** (3 Nachkommastellen), wenn die Anzahl der Forellen in einem Teich **in 4 Jahren 1398** und **nach weiteren 3 Jahren 1728** beträgt! (Es darf nicht geangelt werden!) Formuliere eine entsprechende **Antwort!** [$a=1,073$, d.h. 7,3% Zuwachs; $F_0=1055$ Fische]

3) Der **Holzbestand eines Waldes** wächst exponentiell. Berechne den Holzbestand heute und den jährlichen Zuwachs in Prozenten (3 Dez.), wenn er **in 7 Jahren 14250 fm** (Festmeter) und **nach weiteren 2 Jahren 15264 fm** beträgt! (Es darf nicht geschlägert werden!) Formuliere eine entsprechende **Antwort!** [$a=1,035$, d.h. 3,5% Zuwachs; $H_0=11200$ fm Holz]

4) **JOD 131** zerfällt mit einer **Halbwertszeit von 8 Tagen**. Auf **wieviele %** ist eine gewisse Menge innerhalb von **30 Tagen** zurückgegangen? [$\lambda = 0,08664$; 7,43%]

5) **Polonium 210** hat ein **Halbwertszeit von 139 Tagen**. Berechne, wann

a) von **10 Gramm** nur mehr **2 Gramm** vorhanden sind? [$\lambda = 0,00498667$; $t=322,75$ Tage]

b) **40%** der Ausgangsmenge zerfallen sind? [$t=102,44$ Tage]

6) Im Zerfallsgesetz $N(t) = N_0 \cdot e^{-\lambda t}$ für das radioaktive Edelgas **Radon** ist $\lambda = 2097 \cdot 10^{-6}$, wenn die Zerfallszeit t in Sekunden gemessen wird.

a) Wie groß ist die **Halbwertszeit** für Radon? [ca. 5,5 Minuten]

b) Nach welcher Zeit sind **95%** der Anfangsmasse **zerfallen**? [ca. 23,8 Minuten]

c) Von wieviel g Radon ist eine **halbe Stunde** später noch **1g Radon übrig**? [ca. 43,6 g]