

Versuch 3: Radioaktivität

Team 4-11: Jascha Fricker, Benedict Brouwer

15. März 2023

Inhaltsverzeichnis

1	Theorie	2
1.1	Zerfallsgleichungen	2
1.2	Zerfallreihen	2
2	Versuchsaufbau und Durchführung	3
3	Ergebnisse	3
3.1	Kalibrierung	3
3.2	Strahlenbelastung durch die Cs-137 Probe in einem Jahr . . .	3
3.3	KaliumCarbonat	4
3.4	Hintergrundstrahlung	4
	3.4.1 Strahlenbelastung Hintergrundstrahlung	5
3.5	Strahlenbelastung Gras	5
3.6	Uran und Thorium	6
3.7	Uhr	6
3.8	Höhenstrahlung	6
4	Fragen	7

1 Theorie

1.1 Zerfallsgleichungen

Die Zerfallsgleichungen beschreiben die Anzahl der Kerne N sowie die Aktivität A verbunden mit der Halbwertszeit T

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

$$T = \frac{\ln 2}{\lambda} \quad (2)$$

$$A(t) = -\frac{dN(t)}{dt} = \lambda N(t) \quad (3)$$

1.2 Zerfallreihen

In der Abbildung 1 können die Zerfallsenergien und Zerfallsreihen einiger der in diesem Praktikum genutzten radioaktiven Stoffe gefunden werden.

Isotop	$T_{1/2}$	Zerfall	γ_1 (keV)	γ_2 (keV)	γ_3 (keV)
Na-22	2,6 a	β^+	1275		
Co-60	5,3 a	β^-	1173	1333	
Cs-137	30,2 a	β^-	662(85%)		
Am-241	433 a	α	59,5(35%)		
Sr-90	28,8 a	β^-			
K-40	$1,3 \cdot 10^9$ a	β^+	1461(11%)		
Uraniumreihe (Auszug):					
U-238	$4,5 \cdot 10^9$ a	α	50(21%)		
Th-234	24,1 d	β^-	63(5%)	93(3%)	93(3%)
Pa-234	1,2 min	β^-	1001(0,8%)	767(0,3%)	
Ra-226	1600 a	α	186(6%)		
Pb-214	26,8 min	β^-	352(36%)	295(19%)	
Bi-214	19,8 min	$\alpha, (\beta^-)$	609(45%)	1765(15%)	1120(15%)
Thoriumreihe (Auszug):					
Th-232	$1,4 \cdot 10^{10}$ a	α			
Ac-228	6,13 h	β^-	911(27%)	969(16%)	339(11%)
Ra-224	3,46 d	α	241(4%)		
Pb-212	10,6 h	β^-	239(43%)		
Bi-212	60,6 min	α, β^-	727(7%)		
Tl-208	3,1 min	β^-	2615(36%)	583(31%)	511(8%) 860(5%)

Abbildung 1: γ -Energien einiger Stoffe, Quelle: [7]

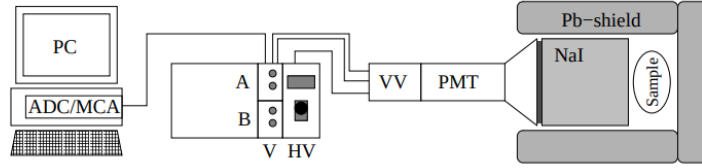


Abbildung 2: Versuchsaufbau

2 Versuchsaufbau und Durchführung

In diesem Experiment werden mehrere Radioaktive Proben vermessen. Dafür wird die Probe vor ein NaI Kristall gestellt. Die Emittierten Photonen werden durch einen Photomultiplier verstärkt. Ein Computerprogramm zählt die Ereignisse und ordnet sie nach der Energie in verschiedene Kanäle ein. Der Aufbau ist in Abbildung 2 dargestellt. So entsteht ein Radioaktives Spektrum. Zuerst wurde die Energiemessung durch 3 Kallibrationsporben kallibriert. Anschließend wurden verschiedene Proben gemessen.

3 Ergebnisse

3.1 Kallibrierung

Um die Energie der einfallenden Teilchen zu berechnen ist es zuerst nötig, den NaI-zähler zu kallirieren. Dazu wurden die Spektren von Cs-137, Na-22 und Co-60 gemessen und dessen Peaks bestimmt. Anschließend wurden die Kanalnummern n der Peaks mit den charakteristischen Energien als auch der charakteristischen Energien von Doppelereignissen der einzelnen Proben in Graph 4 geplottet und mittels einer Ausgleichsgeraden die Kallibrierungskurve bestimmt:

$$E(n) = 3,052(73) \cdot n - 27.1(31) \text{ KeV} \quad (4)$$

3.2 Strahlenbelastung durch die Cs-137 Probe in einem Jahr

Die untersuchte Cs-137 Probe besaß 1992 eine Aktivität $A = 133 \text{ kBq}$. Seit 1992 ist etwa die Halbwertszeit von 30,2 Jahren vergangen. Also ist die Aktivität zur Zeit des Experiments $A(2023) = 166.5 \text{ kBq}$. Um die Strahlenbelastung auf einen Mensch (Rechteck der Form $0,3 \text{ m} \cdot 1,7 \text{ m}$) zu berechnen, wird zunächst der Raumwinkel abgeschätzt mit $\Omega_M = \frac{A_M}{4\pi r^2} = 0,041$. Daraus folgt für die absorbierte Strahlenenergie bei Annahme vollständiger Absorption und vernachlässigung der Aktivitätsänderung im Laufe des Jahres:

$$E_{M_a} = 166,5 \text{ kBq} \cdot 1 \text{ a} \cdot 0,85 \cdot 662 \text{ keV} \cdot e \cdot \Omega_M = 0,0189 \text{ J} \quad (5)$$

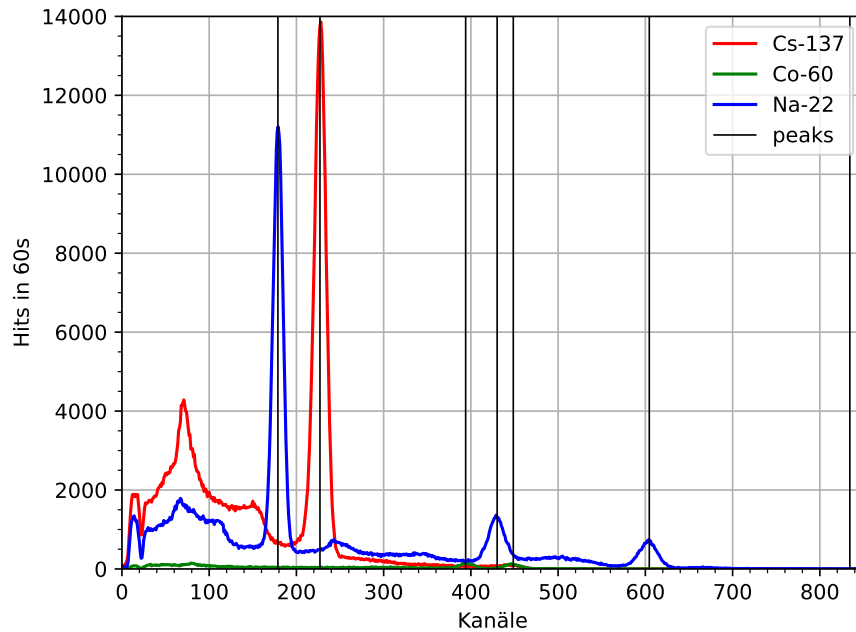


Abbildung 3: Spektren von Cs-137, Na-22 und Co-60 zur Kallibrierung

Für einen 65 kg schweren Menschen entspricht dies einer Strahlenbelastung von $\frac{E_{Ma}}{65\text{kg}} = 0.291\text{mSv}$

3.3 KaliumCarbonat

In diesem Versuchsteil wurde das Spektrum einer Kaliumcarbonatprobe (K_2CO_3) wie in Graph 5 zu sehen bestimmt. Wie zu erwarten ist ein Peak bei 1445(26)ke V zu sehen ist was mit Fehlerintervall mit dem Theoriewert von 1461ke V 1 übereinstimmt. Im Peak sind bei einem Messzeitraum von 10 Minuten 2114(46) Ereignisse registriert worden. Mit diesem Wert lässt sich mit

3.4 Hintergrundstrahlung

Um die Hintergrundstrahlung zu bestimmen wurden je 10 min mit und ohne Bleiabschirmung und ohne Probe gemessen. Die zwei Spektren wurden in Abbildung 6 geplottet. Es kann gut erkannt werden, dass das Blei einen großen Teil der Hintergrundstrahlung abschirmt.

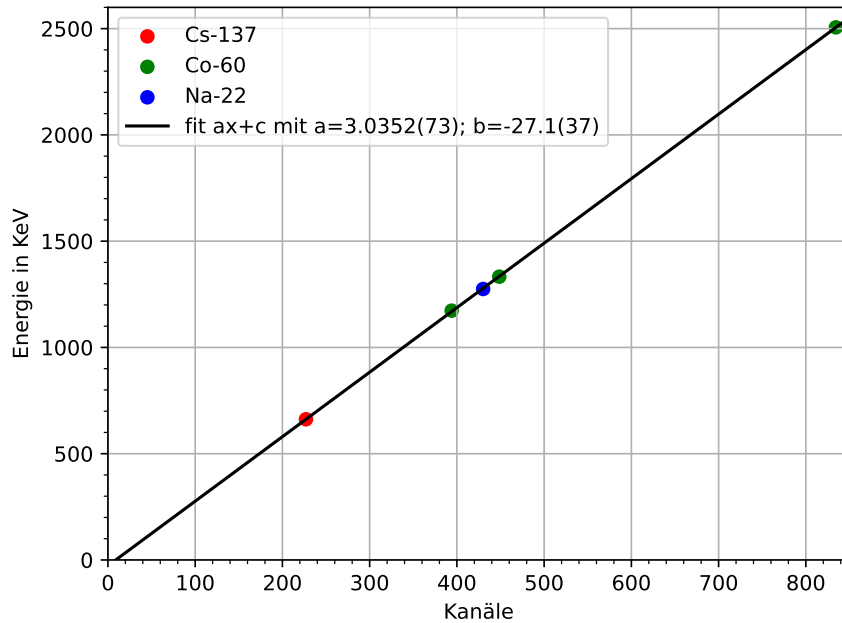


Abbildung 4: Kalibrierungskurve des NaI-Zählers

3.4.1 Strahlenbelastung Hintergrundstrahlung

Durch die Abmessungen des Kristalls $d = h = 7,52\text{cm}$ und dessen Dichte $p = 3,7\text{g cm}^{-3}$ kann die Masse m des Kristalls berechnet werden.

$$m = p \cdot \pi \cdot \frac{d^2}{4} \cdot h = 1,24\text{kg} \quad (6)$$

Die gemessene Summe aller Hits ohne Bleiabschirmung in den $t = 10\text{ min}$ $N_{\text{Hintergrund}} = 101110$. Durch die Faustformel ergibt dies etwa $E = 10\text{GeV}$. Aus genauer Berechnung ergeben sich $E = 31,1\text{GeV}$. Wir rechnen aber mit erster Angabe weiter. Es gilt

$$\frac{D}{t} = \frac{E}{mt} = 67,9\mu\text{Sv a}^{-1} \quad (7)$$

3.5 Strahlenbelastung Gras

Aufgabe 5

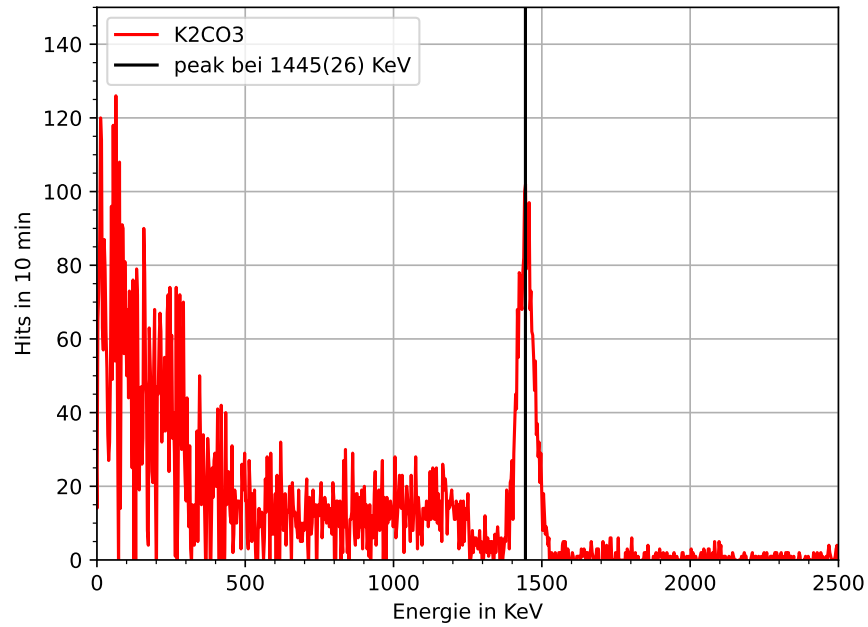


Abbildung 5: KaliumCarbonatspektrum abzgl. Hintergrundstrahlung

3.6 Uran und Thorium

3.7 Uhr

3.8 Höhenstrahlung

Aufgabe 6

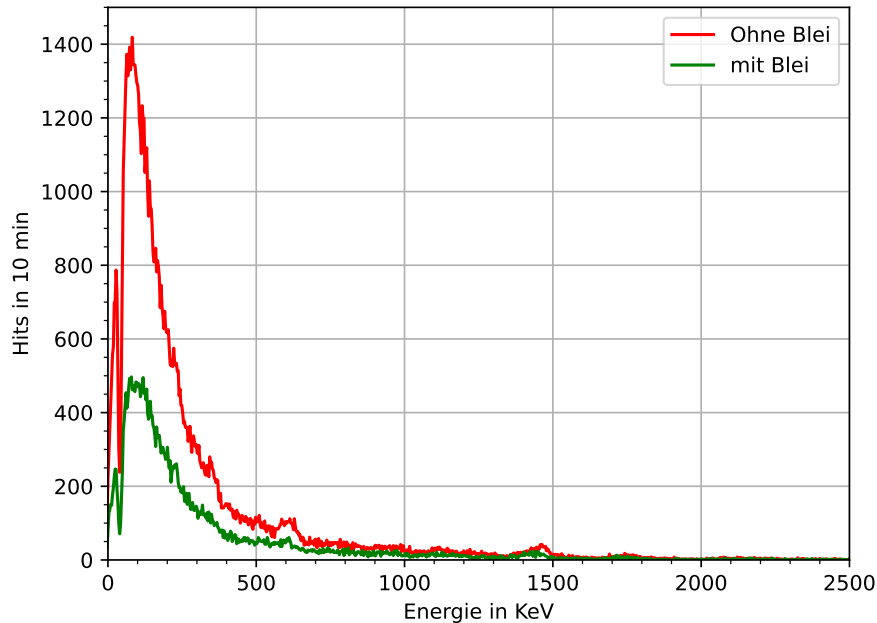


Abbildung 6: Hintergrundstrahlung

4 Fragen

1. Ein Elektronvolt ist die Menge an kinetischer Energie, die ein einzelnes Elektron gewinnt oder verliert, wenn es sich von der Ruhe aus durch einen elektrischen Potentialunterschied von einem Volt im Vakuum beschleunigt. Ein kosmisches Teilchen mit einer Energie von $4 \cdot 10^{12}$ GeV hat eine Energie von $4 \cdot 10^{12} \cdot 10^9$ eV oder $4 \cdot 10^{21}$ eV. Da $1 \text{ eV} = 1.602 \times 10^{-19} \text{ J}$ ist, hat das kosmische Teilchen eine Energie von $4 \cdot 10^{21} \cdot 1.602 \times 10^{-19} \text{ J}$ oder etwa $6.408 \times 10^2 \text{ J}$. Zum Vergleich: Eine AA-Batterie enthält etwa 4 Wattstunden oder etwa 14.400 Joule an Energie.
2. Die Peaks in einem Experiment haben eine Breite aufgrund von verschiedenen Faktoren wie der Auflösung des Detektors, der statistischen Natur der Messungen und der Breite der Energieverteilung der emittierten Strahlung. Nicht alle γ -Quanten einer bestimmten Energie werden in einem einzigen Kanal gezählt, da die Energieauflösung des Detektors nicht unendlich ist und es immer eine gewisse Unschärfe in der Messung gibt. Die Halbwertsbreite (engl. Full Width at Half Maximum, FWHM) ist ein Maß für die Breite eines Peaks in einem Spektrum. Es wird definiert als die Breite des Peaks bei der halben Höhe des Maximums.

3. Das Na^{22} -Zerfallsspektrum besteht aus zwei Hauptpeaks. Der erste Peak bei 511 keV entsteht durch die Annihilation von Elektronen und Positronen. Der zweite Peak bei 1.27 MeV entsteht durch einen Kernenergieübergang.
4. Die X-Ray Transition Energies der K Linie von Blei liegen etwa in dem Bereich 72-88 keV [6]. Durch die Strahlung kann das Blei angeregt werden, wodurch es selber Gamma-Quanten in diesem Energiebereich aussendet.
5. Die statistische Unsicherheit $\Delta n = \sqrt{n}$ bedeutet, dass die Unsicherheit in der Anzahl der Zerfälle proportional zur Quadratwurzel der Anzahl der Zerfälle ist. Für hohe Zählraten bedeutet dies, dass die relative Unsicherheit $\frac{\Delta n}{n} = \frac{1}{\sqrt{n}}$ kleiner wird. Dies bedeutet, dass die Messung genauer wird, je mehr Zerfälle gezählt werden.
6. Dieses Verhalten kann durch die Erzeugung von Tochterkernen erklärt werden. Wenn ein langlebiger radioaktiver Kern wie Ra zerfällt, erzeugt er Tochterkerne, die ebenfalls radioaktiv sein können. Diese Tochterkerne können ihrerseits zerfallen und weitere Tochterkerne erzeugen. Wenn das Präparat frisch gereinigt wurde, gibt es zunächst keine Tochterkerne. Die Aktivität des Präparats steigt daher zunächst an, da immer mehr Tochterkerne erzeugt werden. Sobald jedoch eine ausreichende Anzahl von Tochterkernen vorhanden ist, beginnen diese ebenfalls zu zerfallen. Dies führt dazu, dass die Aktivität des Präparats nahezu konstant bleibt, da die Erzeugung neuer Tochterkerne durch den Zerfall der vorhandenen Tochterkerne ausgeglichen wird. Erst wenn die Anzahl der langlebigen Ra-Kerne signifikant abnimmt, beginnt sich die Abnahme der Aktivität durch das Zerfallsgesetz bemerkbar zu machen.
7.
 - α -Strahlung sind Heliumkerne mit einer geringen Reichweite und einer hohen Ionisationsfähigkeit. Sie können leicht durch eine Schicht aus Papier oder Kunststoff abgeschirmt werden.
 - β -Strahlung sind Elektronen oder Positronen mit einer mittleren Reichweite und einer mittleren Ionisationsfähigkeit. Sie können durch einige Millimeter aus Aluminium oder Kunststoff abgeschirmt werden. Blei ist manchmal unwirksam, da es sekundäre Strahlung erzeugen kann.
 - γ -Strahlung sind hochenergetische Photonen mit einer langen Reichweite und einer geringen Ionisationsfähigkeit. Sie können nur durch dicke Schichten aus Blei oder Beton abgeschirmt werden. Die Abschirmung hängt von der Dicke und dem Material des Absorbers ab.

- Kosmische Strahlung sind hochenergetische Teilchen aus dem Weltraum mit einer sehr langen Reichweite und einer sehr hohen Ionisationsfähigkeit. Sie können nicht vollständig abgeschirmt werden, aber einige Strategien zur Verringerung der Exposition sind: im Inneren bleiben, Fenster und Türen schließen, sich duschen oder exponierte Körperteile mit einem feuchten Tuch abwischen, abgefülltes Wasser trinken und Lebensmittel in versiegelten Behältern essen, Magnete oder andere Materialien verwenden, um die Strahlung abzulenken oder zu absorbieren, die individuellen Dosen überwachen und die Missionsdauer begrenzen, Teilchenbeschleuniger verwenden, um die Strahlenwirkung zu simulieren und zu testen⁸.
8. Die Linien bei 2615 keV, 2104 keV und 1593 keV sind Gammastrahlen, die von Thorium und seinen Zerfallsprodukten emittiert werden. Thorium ist ein natürlich radioaktives Element, das Gammastrahlen abgibt, wenn es zerfällt [3] [2]. Die Gammastrahlen haben verschiedene Energien, die von den Übergängen der angeregten Kerne abhängen [1]. Die Linien bei 2615 keV und 1593 keV stammen von Thallium-208, einem Zerfallsprodukt von Thorium-232 [5] [4]. Die Linie bei 2104 keV stammt von Blei-212, einem weiteren Zerfallsprodukt von Thorium-232 [4].
 9. (a) Ein γ -Quant fällt in den NaI-Kristall und löst ein Photoelektron aus einem Atom des Kristalls aus.
 - (b) Das Photoelektron erzeugt weitere Elektronen durch Ionisation. Die Sekundärelektronen regen den dotierten Thallium-Teil des Kristalls an, der niederenergetische Photonen aussendet.
 - (c) Die Photonen treffen auf die Photokathode des Photomultipliers und lösen Photoelektronen aus. Diese Elektronen werden durch eine Reihe von Dynoden verstärkt, die jeweils eine höhere Spannung als die vorherige haben.
 - (d) Am Ende des Photomultipliers entsteht ein elektrischer Impuls, der proportional zur Energie des ursprünglichen γ -Quants ist.
 - (e) Der Impuls wird an das Messgerät weitergeleitet und in einen Kanal auf dem Bildschirm gezählt. Der Kanal entspricht der Energie des γ -Quants.

Literatur

- [1] Gamma-ray spectrometer. https://en.wikipedia.org/wiki/Gamma-ray_spectrometer.

- [2] Radionuclide basics: Thorium. <https://www.epa.gov/radiation/radionuclide-basics-thorium>.
- [3] Thorium gamma spectrometry. <https://physicsopenlab.org/2016/01/31/thorium-gamma-spectrometry/>, 2016.
- [4] R.T. Kouzes, E.R. Siciliano, J.H. Ely, A. Seifert, R.M. Williams, A.T. Lintereur, E.B. Norman, A.R. Smith, and E.S. Fuller. The th-232 decay chain. *Applied Radiation and Isotopes*, 139:244–255, 2018.
- [5] S. Maurice, T. H. Prettyman, O. Gasnault, W. C. Feldman, R. C. Elphic, D. J. Lawrence, and A. B. Binder. Analysis of uranium and thorium lines in mars odyssey gamma spectra and implications for the surface composition. 2012.
- [6] NIST. Lead. <https://physics.nist.gov/cgi-bin/XrayTrans/search.pl?element=Pb&trans=All&lower=&upper=&units=eV>.
- [7] TUM. Anleitung RAD. <https://www.ph.tum.de/academics/org/labs/ap/ap3/RAD.pdf>.