### VERSUCH 18

# Hochreine Germanium detektoren in der $\gamma$ - Spektrometrie

 $Katharina\ Br\"{a}gelmann\\ katharina.braegelmann@tu-dortmund.de$ 

Lars Kolk lars.kolk@tu-dortmund.de

Durchführung: 09.12.2019 Abgabe: 13.12.2019

TU Dortmund – Fakultät Physik

## Inhaltsverzeichnis

0.1	Energiekalibration										3
0.2	Vollener gien ach weis wahrscheinlich keit										3

Hier könnte Ihre Werbung stehen. Hier könnte Ihre Werbung stehen. Hier könnte Ihre Werbung stehen.

### 0.1 Energiekalibration

- Spektrum geplottet, Counts gegen Channel
- Errorbars?
- Peaks finden lassen, Peaks markiert
- Literaturwerte Energien rausgesucht mit mind. 1% Emissionswahrscheinlichkeit (Quelle
- Spektrallinien E normiert mit dem größten Wert der Energie:  $\frac{E}{max(E)}$
- Channel normiert mit dem letzten Peak  $\frac{channel}{max(channel)}$
- Daten mit normierter x-Achse geplottet: norm<br/>(E)-0-Diagramm, norm<br/>(channel)-Count-Diagramm
- Nicht vorhandene Spektrallinien aus E und doppelte aus Peaks entfernt
- Peak-Channel gegen Energien geplottet, Fit:

$$E = m \cdot \text{Channel} + n$$

$$m = (0.20726 \pm 0.00004) \,\text{keV/Channel}$$
  $n = (-1.22 \pm 0.17) \,\text{keV}$ 

#### 0.2 Vollenergienachweiswahrscheinlichkeit

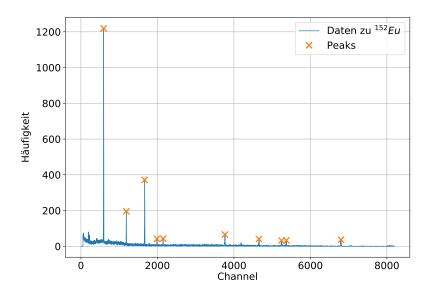
mit  $t = (605484000 \pm 54000)$  s und  $T_{1/2} = (426.7 \pm 0.5) \cdot 10^6$  s

$$A = A_0 \exp\left(-\frac{\ln{(2)}}{T_{1/2}}t\right) = (1545 \pm 29)\frac{1}{s}$$

mit  $r = 22.5 \cdot 10^{-3}$  m und  $h = 65 \cdot 10^{-3}$  m

$$\frac{r}{h} = \tan{(\varphi/2)} \Leftrightarrow \varphi = 2\arctan{(\frac{r}{h})}$$

$$\Omega = 4\pi \sin^2 \frac{\varphi}{2 \cdot 4} = 4\pi \sin^2 \left(\frac{1}{4}\arctan\left(r/h\right)\right)$$



**Abbildung 1:** Das aufgenommene Spektrum von  $^{152}Eu$  mit eingezeichneten Peaks.

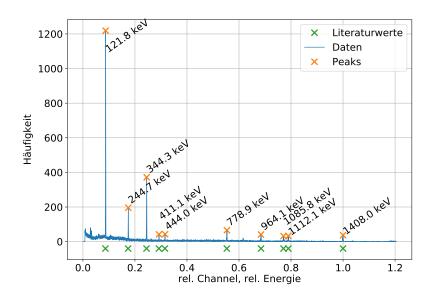


Abbildung 2: Das aufgenommene Spektrum von  $^{152}Eu$  mit eingezeichneten Peaks und den zugehörigen Literaturwerten nach .

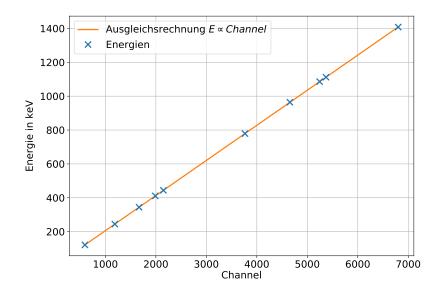


Abbildung 3: Ausgleichsrechnung zur Kalibration mithilfe des  $^{152}Eu\text{-Spektrums}.$