1 Úkol

1. Cílem studované úlohy je seznámit posluchače s vlastnostmi spekter gama záření získaných polovodičovým spektrometrem. Měření se provádí na spektrometru KJF s GeLi detektorem o objemu aktivní oblasti 55 cm³ (průměr čela detektoru je 70 mm). Měření je prováděno se zářiči s jednoduchým spektrem gama záření: ¹³⁷Cs (E = 661.55 keV), ⁶⁰Co (E = 1173.27 keV) a ²⁴Na (E = 1368.63 a 2754.03 keV), které jsou současně používány ke kalibraci spektrometru. K nastavení geometrue zážič-detektor se používá jednoduchý nosič zářičů umožňující volbu různé geometrie.

2 Teoretický úvod

Gama záření je typ radiaktivního záření, které je tvořeno fotony o vysokých energiích. Je to jeden ze způsobý, kterým radiaktivní izotopy snižují svou energii. K jeho detekci se používají spektrometry např z polovodičů, ako při této úloze, kde toto záření vytrhává elektrony z mříže díky čemuž dochází ke změně el. proudu v měřícím obvodu. Mimo samotného chtěného efektu na detektoru se v naměřeném spektru projevuje spousta vedlejších efektů, které jsou podrobně pospány v [1].

3 Měření

3.1 Kalibrace

Nejprve jsem provedli kalibraci spektrometru za pomoci Ra, jehož spektrum je dobře známo. Ke kalibraci jsme využili 8 bodů spektra. Chyba se v případě píků pohybovala okolo jednoho keV. V případě určování hran je však tato chyba až o řád vyšší.

3.2 Cs

Dále jsme na spektrometr umístili Cs izotop 137 a pozorovali vzniklé spektrum, které je vidět na obrázku 1. Na tomto spektru je vidět jediný dominantní pík, který odpovídá energii gama zážení Cs. Odpovídá energii

$$E = 661.66 \text{keV}, \tag{1}$$

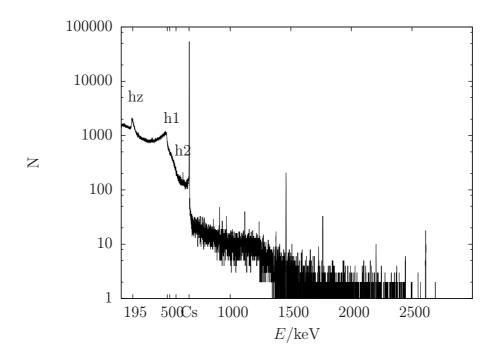
což zcela přesně koresponduje teoretické hodnotě.

$$E_{Na} = 661.66 \text{keV} \tag{2}$$

Dále můžeme na spektru pozorovat projevy Comptnova rozptylu. Comptnovy hrany se nachází na energiích

$$E_{h1} = 480 \text{keV} \tag{3}$$

$$E_{h2} = 552 \text{keV} \tag{4}$$



Obrázek 1: Naměřené spektrum Cs izotopu 137.

Hrana zpětného odrazu je na energii

$$E_{hz} = 195 \text{keV} \tag{5}$$

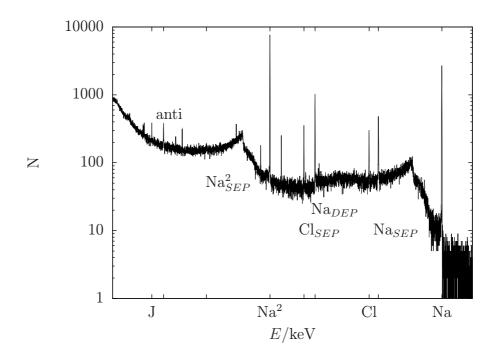
Dle teorie by hodnoty těchto hran měli být

$$E_{th1} = 477.33 \text{keV}$$
 (6)

$$E_{th2} = 554.58 \text{keV}$$
 (7)

3.3 sůl

Dále jsme pozorovali sůl ozařovanou neutronovým zářením. Tak v ní vznikly izotopy ²⁴Na a radioaktivní izotop Cl. Tam se mimo Comptnova rozpztylu navíc projevil efekt, při kterém z dvojice fotnů vzniká pár elektron, pozitron. Píky tohoto efektu jsou vyznačeny



Obrázek 2: Naměřené spektrum radioaktivní soli.

spolu s dalšímy body na obrázku 2. Jejich energetické hodnoty jsou

$$E_{Na} = 2753.82 \text{keV}$$
 (8)

$$E_{NaSEP} = 2242.77 \text{keV}$$
 (9)

$$E_{NaDEP} = 1731.84 \text{keV}$$
 (10)

$$E_{Cl} = 2167.28 \text{keV}$$
 (11)

$$E_{ClSEP} = 1642.51 \text{keV}$$
 (12)

$$E_{Na2} = 1368.50 \text{keV}$$
 (13)

$$E_{Na2SEP} = 856.83 \text{keV}$$
 (14)

$$E_{ani} = 510.95 \text{keV}$$
 (15)

$$E_{J} = 416.88 \text{keV}$$
 (16)

Pro srovnání jsou teoretické energie

$$E_{tNa} = 2754.03 \text{keV}$$
 (17)
 $E_{tNaSEP} = 2243.03 \text{keV}$ (18)
 $E_{tNaDEP} = 1732.03 \text{keV}$ (19)
 $E_{tNa2} = 1368.23 \text{keV}$ (20)
 $E_{tNa2SEP} = 857.23 \text{keV}$ (21)
 $E_{tani} = 511 \text{keV}$ (22)

Pro úplnost jsem určil i hodnoty comptnových hran

$$E_{hNa} = 2521 \text{keV} \tag{23}$$

$$E_{h2Na} = 2631 \text{keV}$$
 (24)

$$E_{hNa2} = 1157 \text{keV} \tag{25}$$

$$E_{h2Na2} = 1253 \text{keV} \tag{26}$$

Pro srovnání opět uvádím teoretické hodnoty

$$E_{thNa} = 2520.22 \text{keV}$$
 (27)

$$E_{th2Na} = 2631.94 \text{keV}$$
 (28)

$$E_{thNa2} = 1152.93 \text{keV}$$
 (29)

$$E_{th2Na2} = 1251.39 \text{keV}$$
 (30)

4 Diksuze

Na naměřených spektrech byli velmii dobře pozorovatelné všechny očekávané ekekty. Teoretické a tabulkové hodnoty se přesně shodovali s naměřenými hodnotami dokonce s výrazně nižší chybou, než byla chyba fitu. Vliv pozadí byl řádově nižší než použité zářiče, takže neměli přílišný vliv na výsledky a proto ve spektrech nejsou žádné výrazné nadbytečné píky.

5 Závěr

Vyšetřil jsem spektra dvou různých zářičů, která jsou na obrázcích 1 s 2, na kterých jsou také vyznačeny všechny významné body.

Reference

- [1] Studijní text na praktikum IV http://physics.mff.cuni.cz/vyuka/zfp/txt_400.pdf (9. 10. 2012)
- [2] J. Englich: **Zpracování výsldků fyzikálních měření** LS 1999/2000