## Лабораторная работа 5.5.5 Компьютерная сцинтилляционная $\gamma$ спектрометрия

Гаврилин Илья Добровольская Ксения Б01-110

15 ноября 2023 г.

**Цель работы:** В данной работе предполагается изучить спектр гамма-излучений для образцов  $^{22}$ Na,  $^{137}$  Cs,  $^{60}$  Co, найти для них пики полного поглощения и обратного рассеяния.

## 1 Теоретическое введение

Основная задача спектрометрических измерений заключается в определении энергии, интенсивности дискретных гамма-линий от различных гамма-источников и их идентификации.

Основными процессами взаимодействия гамма-излучения с веществом являются фотоэффект, эффект Комптона и образование электрон-позитронных пар. Каждый из этих процессов вносит свой вклад в образование наблюдаемого спектра. Образующиеся при этих процессах электроны испытывают большое количество неупругих соударений с молекулами и атомами среды. Неупругие соударения могут сопровождаться как ионизацией, так и возбуждением молекул или атомов среды. В промежуточных же стадиях (при переходах возбужденных молекул или атомов в основное состояние, при рекомбинации электрических зарядов и т.п.) в веществе возникают кванты света различных длин волн, присущих данному веществу.

При фотоэффекте кинетическая энергия электрона  $T_e = E_{\gamma} - I_i$ , где  $I_i$  — энергия ионизации i-той оболочки атома. Фотоэффект особенно существенен для тяжелых веществ, где он идет с заметной вероятностью даже при высоких энергиях гамма-квантов. В легких веществах фотоэффект становится заметен лишь при относительно небольших энергиях гамма-квантов. Наряду с фотоэффектом, при котором вся энергия гамма-кванта передается атомному электрону, взаимодействие гамма-излучения со средой может приводить к его рассеянию, т.е. отклонению от первоначального направления распространения на некоторый угол.

При эффекте Компотна происходит упругое рассеяние фотона на свободном электроне, сопровождающееся изменением длины волны фотона (реально этот процесс происходит на слабо связанных с атомом внешних электронах). Максимальная энергия образующихся комптоновских электронов соответствует рассеянию гаммаквантов на  $2\pi$  и равна

$$E_{\_max} = \frac{\hbar\omega}{1 + \frac{m_e c^2}{2\hbar\omega}} \tag{1}$$

При достаточно высокой энергии гамма-кванта наряду с фотоэффектом и эффектом Комптона может происходить третий вид взаимодействия гамма-квантов с веществом – образование электрон-позитронных пар. При этом если процесс образования пары идет в кулоновском поле ядра или протона, то энергия образующегося ядра отдачи оказывается весьма малой, так что пороговая энергия гамма-кванта, необходимая для образования пары, практически совпадает с удвоенной энергией покоя электрона  $_0 = 2m_ec^2 = 1,022$ МэВ.

Появившийся в результате процесса образования пар электрон теряет свою энергию на ионизацию среды. Таким образом, вся энергия электрона остается в детекторе. Позитрон будет двигаться до тех пор, пока практически не остановится, а затем аннигилирует с электроном среды, в результате чего появятся два гамма-кванта. Т.е., кинетическая энергия позитрона также останется в детекторе. Далее возможны три варианта развития событий:

- а) оба родившихся гамма-кванта не вылетают из детектора, и тогда вся энергия первичного гамма-кванта останется в детекторе, а в спектре появится пик с  $E = E_{\gamma}$ ;
- б) один из родившихся гамма-квантов покидает детектор, и в спектре появляется пик, соответствующий энергии  $=_{\gamma}-E0$ , где  $_{0}=m_{e}c^{2}=511$  кэВ;
- в) оба родившихся гамма-кванта покидают детектор, и в спектре появля- ется пик, соответствующий энергии  $=_{\gamma}-2E0$ , где  $2_0=2m_ec^2=1022$  кэВ;

Таким образом, любой спектр, получаемый с помощью гамма-спектрометра, описывается несколькими компонентами, каждая из которых связана с определенным физическим процессом. Как описано выше, основными физическими процессами взаимодействия гамма-квантов с веществом являются фотоэффект, эффект Комптона и образование электрон-позитронных пар, и каждый из них вносит свой вклад в образование спектра. Помимо этих процессов, добавляются экспонента, связанная с наличем фона, пик характеристического излучения, возникающий при взаимодействии гамма-квантов с окружающим веществом, а также пик обратного рассеяния, образующийся при энергии квантов  $_{\gamma} \gg mc^22/2$  в результате рассеяния гамма-квантов на большие углы на материалах конструктивных элементов детектора и защиты. Положение пика обратного рассеяния определяется по формуле (E — энергия фотопика):

$$E = \frac{E}{1 + \frac{2E}{mc^2}} \tag{2}$$

Энергетическим разрешением спектрометра называется величина

$$R_i = \frac{\Delta E_i}{E_i} \tag{3}$$

т.е. отношение ширины пика полного поглощения (измеренной на полувысоте) к регистрируемой энергии пика поглощения. Это значение  $E_i \propto \overline{n_i}$  — числу частиц на выходе ФЭУ. При этом  $\Delta E_i \propto \overline{\Delta n_i} = \sqrt{\overline{n_i}}$  — ширина пика пропорциональна среднеквадратичной флуктуации, которая равна корню из числа частиц. Таким образом, наша формула (3) примет вид

$$R_i = \frac{\text{const}}{\sqrt{E_i}} \tag{4}$$

## 2 Ход работы

Проведем измерения гамма-спектров для  $^{22}$ Na, $^{137}$ Cs, $^{60}$ Co, а также измерение фона. Получаем зависимость счета на сцинтилляторе  $N_{_{\mathbf{q}}}'$  от номера канала N.

$$N_{Na-1} = 718.1, \quad N_{Na-2} = 1695.2$$
 (5)

Мы знаем, что этим пикам соответствуют табличные значения энергии 511, 1275 кэВ соответственно. Тогда проведем калибровку спектрометра, построив линейную зависимость энергии гамма-кванта от номера канала  $E_j = f(N_j)$ . Результат калибровки:

$$E_i = (-57.690 + 0.789N_i) \text{ кэВ} \tag{6}$$

С помощью полученной зависимости переведем все полученные значения каналов в энергии, а счет сцинтиллятора отнормируем по времени, получив число частиц за секунду  $N_{\rm q} = \frac{N_{\rm q}'}{t}$ . Погрешность счета подсчитаем по формуле

$$\sigma_{N_{\mathbf{q}}} = N_{\mathbf{q}} \frac{\sqrt{N_{\mathbf{q}}'}}{N_{\mathbf{q}}'} = \frac{\sqrt{N_{\mathbf{q}}'}}{t} \tag{7}$$

 $\Gamma$  помощью  $\Gamma$  компьютера экспериментальной установки получим значения пиков полного поглощения и их ширины.

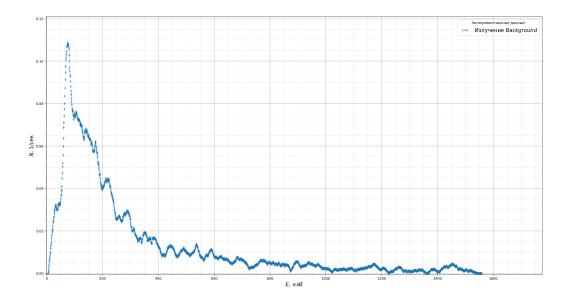


Рис. 1: Фоновое излучение

Получив спектр фонового излучения, в дальнейшем будем вычитать его из спектров образцов. Построим спектры изучаемых образцов.

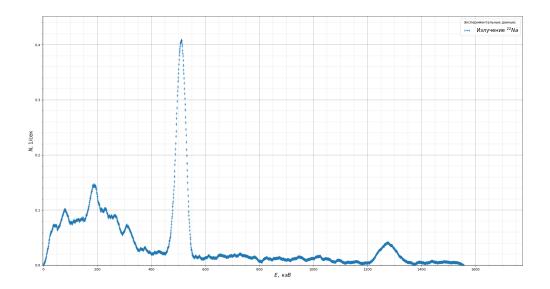


Рис. 2: Спектр $^{22}Na$ 

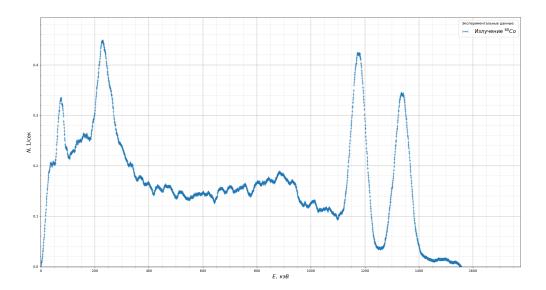


Рис. 3: Спектр  $^{60}Co$ 

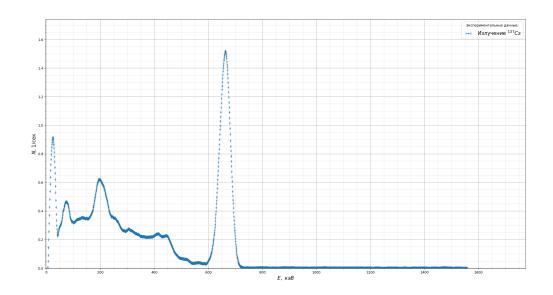


Рис. 4: Спектр  $^{137}Cs$ 

Найдем пики прямого поглощения для изучаемых образцов. При помощи наложения нормального распределения с помощью цифровых средств найдем максимум в номере отсчета и переведем его в энергию по полученной ранее формуле.

Образец	$N_i$	$\Delta N_i$	$E_i$ , кэ ${ m B}$	$\Delta E_{,i}$ кэВ	$R_i$	$E_{ m reop}$ , кэ ${ m B}$
Натрий <sup>22</sup> Na	718.1	42	508.8	40.2	0.079	511
Натрий <sup>22</sup> Na	1695.2	76.6	1279.6	73.4	0.058	1275
Цезий <sup>137</sup> Сs	915.3	47.4	664.2	45.3	0.069	661.6
Кобальт <sup>60</sup> Со	1565.7	65.1	1177.0	62.3	0.053	1173
Кобальт <sup>60</sup> Со	1767.3	73.3	1336.5	70.2	0.053	1333

Таблица 1: Пики прямого поглощения

Образец	$E_i$ , кэ ${ m B}$	$E_c$ , кэ ${ m B}$	$E_c$ , кэ ${ m B}$
Натрий <sup>22</sup> Na	508.8	320.2	341.
Цезий <sup>137</sup> Сs	664.2	483.2	477.2
Кобальт <sup>60</sup> Со	1177.0	973.3	960.9
Натрий <sup>22</sup> Na	1279.6	1075.0	1062.3

Таблица 2: Комптновские спектры

Образец	$E_i$ , кэ ${ m B}$	E, кэ $B$
Натрий <sup>22</sup> Na	508.8	190
Цезий <sup>137</sup> Cs	664.2	205
Кобальт <sup>60</sup> Со	1336.5	230

Таблица 3: Пики обратного рассеяния

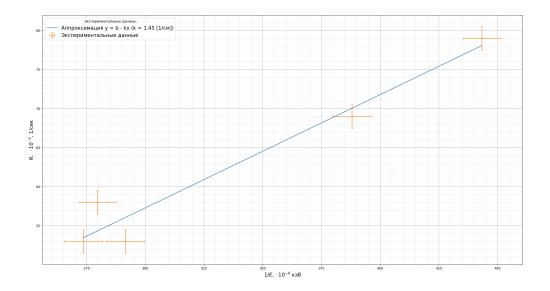


Рис. 5: Проверка формулы  $R = \frac{\mathrm{const}}{\sqrt{E}}$ 

## 3 Вывод

В ходе работы после калибровки прибора были сняты спектры образцов  $^{22}$ Na,  $^{60}$ Co,  $^{137}Cs$  . В спектрах были исследованы пики, соответствующие следующим вза-имодействиям гамма-квантов с веществом:

- фотоэффект (пики полного поглощения)
- эффект Комптона (характерное распределение энергий в спектре, оканчивающееся комптоновским краем)
- обратное рассеяние (пики обратного рассеяния)
- аннигиляция позитронов (пик 511 k<sub>9</sub>B в спектре натрия, по которому проводилась калибровка)

Все значения энергии, опеределённые по спектрам, практически совпадали с табличными и расчётными.