

УПРАЖНЕНИЕ 23. ОПРЕДЕЛЯНЕ НА ЕНЕРГИЯТА НА НЕИЗВЕСТЕН ГАМА-ИЗТОЧНИК СЪС СЦИНТИЛАЦИОНЕН ДЕТЕКТОР

Цел на упражнението е калибриране на сцинтилационен детектор за γ -кванти по енергия и определяне енергиите на γ -квантите, излъчвани от неизвестен източник.

Теоретични бележки

Устройството и принципът на действие на сцинтилационния детектор са описани подробно в *Допълнението*.

Номерът на канала, в който се появява максимумът на линията на пълно поглъщане, съответства на енергията на падащите γ -кванти (фотопика), но положението му съществено зависи от зададените коефициент на усилване и високо напрежение. Освен това то зависи и от качествата на сцинтилатора и ФЕУ, както и от други условия. Поради това калибрирането на γ -спектрометъра по енергия се извършва чрез измерването на спектрите на няколко радионуклида при еднакви условия (напрежение на ФЕУ, усилване, геометрия).

Опитна постановка

Опитната постановка се състои от: сцинтилационен детектор, състоящ се от сцинтилационен кристал NaI(Tl), ФЕУ и предусилвател (в сондата); едноканален амплитуден анализатор, съдържащ усилвател, дискриминатор, преброител с таймер и източник на плавно регулируемо високо напрежение за хранване на ФЕУ; многоканален анализатор; оловна защита; радиоактивни източници ^{60}Co , ^{137}Cs и неизвестен източник.

Изпълнение на упражнението

1. При препоръчаните в упътването към упражнението параметри на апаратурата да се измерят γ -спектрите на калибровъчните и на неизвестния източник. Да се построят графично спектрите и да се определи положението на фотопиковите.

2. Да се построи графично калибрирането по енергия. Енергиите на γ -квантите трябва да се вземат от **Таблица 1**, като се предположи линейна зависимост между

положението (канала) на фотопиковите и енергията. Да се определят енергиите на γ -квантите на неизвестния източник и да се идентифицира неизвестния радионуклид.

Таблица 1. Енергия на γ -лъчите и период на полуразпадане на някои радионуклиди

Радионуклид	E_{γ} , keV	T1/2
^{22}Na	511, 1275	2,6 y
^{54}Mn	835	312 d
^{57}Co	14,4, 122, 136	271 d
^{60}Co	1173, 1332	5,3 y
^{133}Ba	81, 303, 356, 384	10 y
^{137}Cs	662	30,17 y
^{207}Bi	570, 1064, 1770	38 y

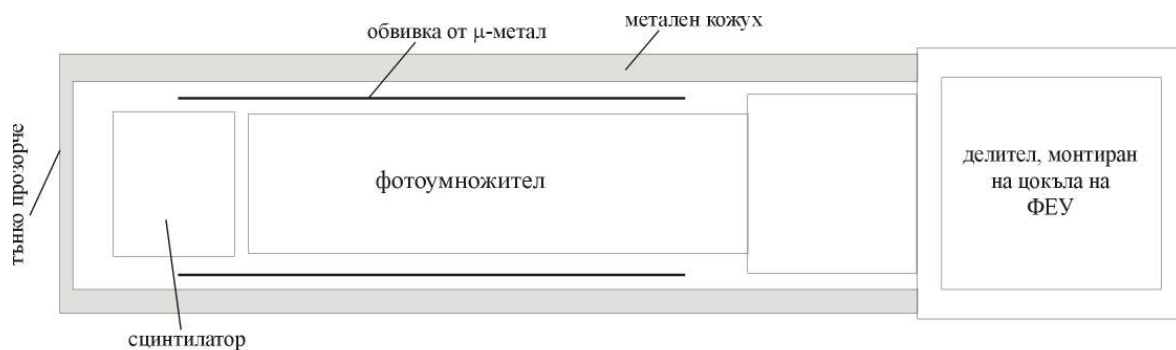
Приложение 1.

ОПРЕДЕЛЯНЕ НА ЕНЕРГИЯТА НА НЕИЗВЕСТЕН ГАМА-ИЗТОЧНИК СЪС СЦИНТИЛАЦИОНЕН ДЕТЕКТОР

Принцип на действие и схема на сцинтилационен детектор

Сцинтилационните детектори днес са може би най-разпространените детектори в ядрената физика. *Сцинтилация* се нарича появата на кратко изсветляване в някои материали при попадане в тях на йонизираща частица. Сцинтилационният метод е открит преди повече от 100 години от Крукс (1903). Сцинтилациите не е трудно да се наблюдават с микроскоп, фокусиран върху микрокристалчета от цинков сулфид (ZnS), върху който попадат α -частици. В продължение на няколко години Гайгер и Марсен, сътрудници на Ръдърфорд, използват този метод за изследване на разсейването на α -частици в тънки метални пластинки и благодарение на техните изследвания е открито атомното ядро. Но поради множеството трудности (вкл. при визуалното регистриране на сцинтилациите), веднага щом се разработват първите газово-йонизационни детектори, сцинтилационният метод е изоставен. Тридесет години по-късно обаче с откриване на фотоелектронния умножител (ФЕУ) тази идея намира истинското си развитие. Сцинтилационният детектор притежава забележителни качества: сравнителна простота, сигурност, дълготрайност, висока ефективност за γ -кванти, сигналът му зависи от енергията на частиците. Тези му качества го правят много удобен уред за регистриране на йонизиращи лъчения.

Основните елементи на сцинтилационния детектор са показани на фиг. П1



Фиг. П1. Схема на сцинтилационен детектор

Той се състои от сцинтилационен кристал (или друг вид сцинтилиращ материал), който е в оптична връзка с фотоумножителя или направо, или чрез световод. Непосредствено към цокъла на фотоумножителя е монтиран делител на напрежение и често непосредствено след него – предусилвател. Всички изброени елементи заедно с предусилвателя са затворени в непроницаем за светлина кожух, от който излизат само кабелите до високоволтовото захранване на ФЕУ и до спектрометричните блокове. Непосредствено върху стъклената обвивка на ФЕУ се поставя цилиндър от μ -метал (метал с много висока магнитна възприемчивост), чието предназначение е да предпазва проникването на външни магнитни полета в затворения от него обем.

Сцинтилатори

Съществуват няколко типа сцинтилационни материали: неорганични кристали, органични кристали, органични течности, пластмаси, газове и стъкла. Механизмът на появата на сцинтилации в тези материали е различен. Появата на сцинтилации в неорганичните кристали се обяснява в рамките на зонната теория на твърдото тяло, докато изсветването на органични кристали, течности (вкл. пластмаси, стъкла) и газове се дължи на електронни преходи в молекулите на сцинтилатора.

Количествени характеристики на сцинтилационния процес дават величините *конверсионна ефективност* S и *светлинен добив* ε . Конверсионната ефективност се

определя като отношение на енергията на излъчените сцинтилационни фотони към отдадената от частицата енергия E :

$$(П1) \quad C = \frac{a_0 h\nu}{E},$$

където a_0 е пълният брой фотони в сцинтилацията, а $h\nu$ – енергията на един фотон. Броят на излъчените фотони е пропорционален на отдадената от частицата енергия (*вж.* по-долу):

$$(П2) \quad a_0 = \varepsilon E,$$

като величината

$$(П3) \quad \varepsilon = \frac{C}{h\nu}$$

се нарича светлинен добив. Светлинният добив дава броя на фотоните в сцинтилацията на единица енергия, отдадена в сцинтилатора.

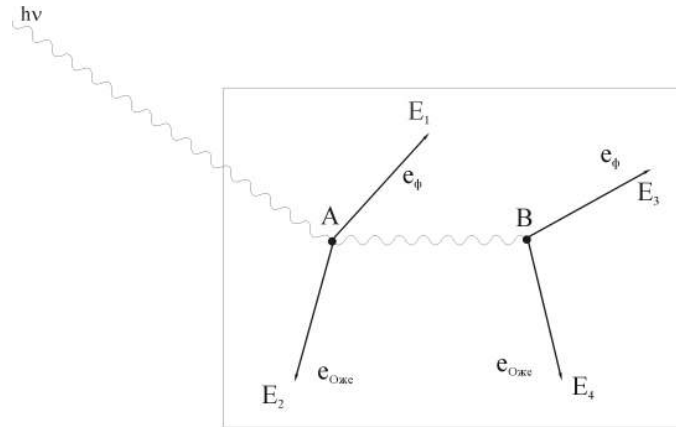
Като се отчете цялата последователност от процеси в един сцинтилационен кристал (*вж.* по-долу), за излъчване на един сцинтилационен фотон е необходима около 100 eV енергия, отдадена от лъчението.

Процеси в неорганичния сцинтилационен кристал NaI(Tl)

Тъй като най-широко приложение за регистриране и спектроскопия на γ -лъчение намират *неорганичните сцинтилатори* и в частност кристалът NaI(Tl), ще разгледаме подробно всички процеси, които протичат последователно в кристал NaI при попадане в него на моноенергетично γ -лъчение, напр. γ -квантите от ^{137}Cs с енергия 662 keV и целия енергетичен баланс при тях.

Както знаем, γ -квантите взаимодействат с веществото на сцинтилатора чрез един от трите основни процеса: фотоефект, Комптъново разсейване и възникване на двойка ($e^- e^+$). Когато сцинтилационният детектор се използва в спектрометричен режим за γ -кванти, съществен е фотоефектът. Другите два процеса усложняват функцията на отклика и обикновено се подбират такива условия, че те да бъдат максимално потиснати.

Първият етап е превръщането на γ -кванта в електрони. Нека предположим, че γ -квантът при влизането си в средата е погълнат в резултат на фотоэффект от електрон от К-слоя на натриев атом в точка А (Фиг.П2).



Фиг. П2. Механизъм на взаимодействие на γ -квант със сцинтилатор.

Фотоелектронът ще има кинетична енергия $E_1 = E - E_K = 662 - 33 = 629$ keV, тъй като $E_K = 33$ keV е енергията на свързване на електрон в К-слоя. При излитането на електрона в К-обвивката се получава ваканция или дупка, която веднага се запълва от друг електрон от по-високо ниво и разликата в енергиите на свързване се излъчва във вид на K_α -рентгенови лъчи с енергия 28,6 keV и съответно дупката се премества в L-обвивката. Нека този път да предположим, че при нейното запълване с електрон от по-високо ниво се излъчва не рентгенов фотон, а Оже-електрон с кинетична енергия $E_2 = 4,5$ keV. На свой ред рентгеновият квант, излъчен в точка А, може да избие фотоелектрон от L-слоя на натриев атом в точка В, чиято кинетична енергия ще бъде $E_3 = E_L - E_L = 28,6 - 4,6 = 24$ keV, тъй като $E_L = 4,6$ keV е енергията на свързване на електрон в L-слоя. Тази последователност от процеси може да завърши с излъчване на още един L-Оже електрон с енергия $E_4 = 4,5$ keV.

Сумарната енергия на тези четири електрона е

$$E_{\text{сум}} = E_1 + E_2 + E_3 + E_4 = 629 + 4,5 + 24 + 4,5 = 662 \text{ keV},$$

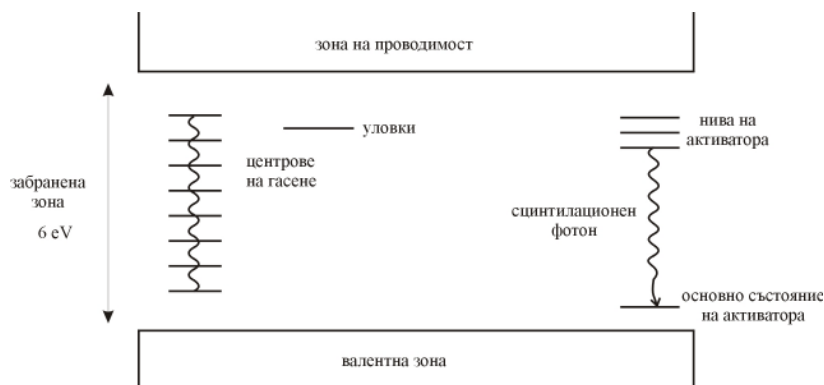
равна на енергията на първичния γ -квант.

Разбира се, точната последователност на описаните по-горе процеси е една от възможните. В тези процеси могат да бъдат въввлечени също и атоми на йода, но

сумарната енергия на електроните винаги ще е равна на енергията на първичния фотон, **неговата енергия се превръща в кинетична енергия на електроните**. Сумарната енергия на всички избити електрони може да е по-малка само в случай, че разсеяният Комптъново γ -квант излезе извън детектора и неговата енергия трябва да се извади от общия баланс.

Вторият етап е предаването на кинетичната енергия на електроните на средата. Тук се включват процесите на взаимодействие на електроните с кристала. Те постепенно се забавят, отдавайки енергията си чрез еластични удари, възбуждане и йонизация.

Механизмът на възбуждане в един кристал може да бъде разбран в рамките на зонната теория за енергетичните нива на електроните в един кристал. В кристал–изолатор, какъвто е кристалът NaI, валентната зона в основно състояние е запълнена. Тя е разделена от зоната на проводимост със забранена зона, която в случая на натрия е широка около 6 eV (фиг. ПЗ). Процесът на възбуждане се състои в прескачане на електрони от валентната зона в зоната на проводимост, при което се образуват двойки електрон-дупка. Ако γ -квант с енергия 1 MeV се спре напълно в кристал NaI, той ще създаде около 50 000 двойки електрон–дупка, което представлява енергия от около 300 keV. Останалите 700 keV се загубват при еластични удари или за йонизация, те не водят до изсветване. Оказва се, че относителното тегло на всеки от тези три процеса на взаимодействие на електроните е практически постоянно, то не зависи от енергията на γ -кванта. Следователно броят на създадените двойки електрон-дупка е пропорционален на енергията на първичния γ -квант.



Фиг. ПЗ. Схема на електронните нива в неорганичен кристал с активатор.

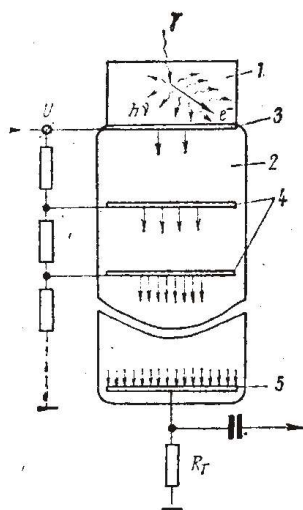
Третият етап представлява връщане на кристала в първоначалното му състояние чрез изсветвяване или сцинтилация и в този процес съществена роля играят примесните атоми на талия. Преминалите в зоната на проводимост електрони могат да се върнат обратно във валентната зона чрез рекомбинация. Рекомбинацията може да се извърши радиационно (с излъчване на фотон) или нерадиационно, чрез възбуждане на вибрационни нива в кристала, наречени нива на центровете на гасене и дължащи се на примеси и дефекти в кристала. В един свръхчист кристал NaI най-често се извършва рекомбинация през нивата на гасене, а даже и да се извърши радиационно, вероятността за поглъщане на тези фотони от самия кристал е почти 100 % , тъй като кристалът NaI не е прозрачен за фотони с енергия 6 eV.

Внасянето на примесни атоми, създаващи нива в забранената зона, увеличава значително броя на сцинтилациите и измества техния спектър от спектъра на поглъщане на кристала. Ролята на подходящ примес, наречен *активатор*, играе талият, чиито атоми (около 10^{-3} %) създават нива в забранената зона, наречени *нива на активатора*, и те могат да бъдат *донорни* или *акцепторни*. Дупките във валентната зона могат да мигрират със собствената си подвижност и се събират от атомите на талия, чиято енергия на йонизация е по-ниска от тази на атомите в кристалната решетка на NaI. Електроните от зоната на проводимост пък могат да заемат акцепторните нива, които са разположени непосредствено до тази зона. Когато те преминат към по-ниско разположените нива в забранената зона, се излъчват фотони с енергия около 3 eV, които могат да излязат от кристала, тъй като той е прозрачен за тях. Това именно представлява *сцинтилацията* – светлинен импулс във виолетовата и близката ултравиолетова област .

Освен много добрата линейна зависимост на амплитудата на сигнала от енергията, монокристалът NaI се характеризира и с висока конверсионна ефективност – около 13 %. Това значи, че γ -квант с енергия 1 MeV оставя в средата 130 keV които се излъчват под формата на сцинтилационни фотони с енергия $h\nu = 3$ eV. Броят на тези фотони е $a_0 = 43$ 000. Така че радиационната рекомбинация през нивата на активатора е с голяма ефективност: 50 000 двойки електрон-дупка дават 43 000 фотона. В нашия случай светлинният добив е $\varepsilon = 0,13/3 = 0,04$ [фотона/eV] = 43 000 фотона/MeV.

Система „сцинтилатор-фотоумножител”

На фиг. П4 е показано свързването на сцинтилатора с ФЕУ. Кристалът е залепен върху "челото" на ФЕУ с помощта на силиконово масло, чийто коефициент на пречупване е избран така, че преминаването на светлина да е оптимално.



Фиг. П4. Куплиране на сцинтилационен кристал с ФЕУ. Показано е размножаването на електроните в диодната система. Отляво е показан и делителят на напрежение на фотоелектронния умножител.

Доброто отражение на светлината от стените на кристала се осигурява от слой алуминий или магнезиев окис, нанесени върху външната му повърхност. При такива условия около 70 % от сцинтилациите в кристала NaI достигат до фотокатода на ФЕУ. Самият фотокатод има електронен добив около 20 %, което означава, че от 43 000 сцинтилации (вж. примера по-горе), получени от γ -квант с енергия 1 MeV от фотокатода ще се избият средно 6000 електрона.

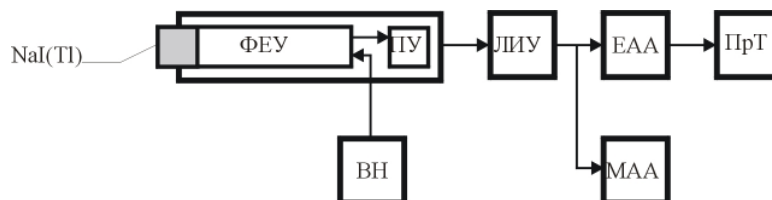
Фотоелектронният умножител представлява високовакуумен уред, чието предназначение е да умножи избитите от фотокатода му електрони (виж фиг. П4). Коефициентът на умножаване варира от 10^6 до 10^{12} , като умножението на електроните се извършва с помощта на редица последователни електроди, наречени *диноди*.

Електронното умножение се основава на *вторична електронна емисия*. Както фотокатодът, така и динодите в един фотоумножител са изработени от материал с малка отделителна работа за електроните. Всеки електрон, паднал върху първия динод, предизвиква отделяне на средно 4 нови електрона от него, които от своя страна се ускоряват към следващия динод и т. н. Следователно усилването за система от N динода е 4^N . Необходимото напрежение между всеки два последователни динода се получава чрез делител на напрежение (фиг. П4). Фотоумножител за даден сцинтилатор се подбира по спектралната му чувствителност, която трябва да съвпада със спектъра на излъчване на сцинтилатора.

Най-същественото качество на фотоумножителя е, че амплитудата на изходящия сигнал е пропорционална на събрания заряд, генериран от фотоефекта върху фотокатода и с точност до константа е мярка за енергията на взаимодействалия в сцинтилатора γ -квант.

Сцинтилационният детектор в спектрометричен режим

На фиг. П5 е показана блок-схемата на еднокристален γ -спектрометър.



Фиг. П5. Блок-схема на γ -спектрометър.

Импулсите от фотоумножителя се предават на входа на предусилвателя (обикновено емитерен повторител), чиято роля е не да увеличи амплитудата им, а да измени импеданса и съответно мощността на импулса, за да не се получи затихване на сигнала по коаксиалните кабели до следващото стъпало – линейния импулсен усилвател (ЛИУ). Изходящите от него импулси се подават за анализ на **едноканален амплитуден анализатор** (ЕАА), представляващ диференциален дискриминатор, който изработва на изхода си стандартен импулс само тогава, когато амплитудата на входния импулс се намира между две зададени стойности. Разликата между тези стойности (във волтове) се

нарича *прозорец на амплитудния анализатор*. Чрез хеликоидален потенциометър (хелипот) амплитудният прозорец може да се мести по скалата на амплитудите, без да се мени неговата ширина. Изходящите от дискриминатора импулси се подават на електронен преброител с таймер за регистриране (ПрТ). При фиксирано положение на хелипота се преброяват само тези импулси, чиято амплитуда попада в отворения *прозорец*, останалите се игнорират. Когато се използва **многоканален амплитуден анализатор** (МАО) можем да считаме, че едновременно са отворени всички *прозорци*, зад всеки от които стои преброител. Регистрираният импулс се *преброява* в прозореца, съответстващ на неговата амплитуда. По този начин се преброява всеки импулс, което води до значителна икономия на времето за измерване. Амплитудният спектър представлява разпределението на регистрираните импулси по амплитуда, получено чрез преброяване на импулсите, попаднали в различните последователни *прозорци* на ЕАО или МАО.