КИЇВСЬКИЙ НАЦІОНАЛЬНИЙ УНІВЕРСИТЕТ ІМЕНІ ТАРАСА ШЕВЧЕНКА

Фізичний факультет Кафедра ядерної фізики

На правах рукопису

Галузь знань: 10 «Природничі науки» Освітня програма - Фізика Спеціальність - 104 «Фізика та астрономія» Спеціалізація Ядерна енергетика

Кваліфікаційна робота бакалавра

студента 4 курсу Гапонова Валентина Вікторовича

Науковий керівник

канд. ф.-м. наук Єрмоленко Руслан Вікторович

Робота заслухана на засіданні кафедри ядерної фізики та рекоме	ндована до захисту
на ЕК, протокол , протокол № від «»	2020 p.
Завідувач кафедри	Каленко I. М.

ВИТЯГ

з протоколу №	<u> </u>	
засідання Екзаме	наційної комісії	
Визнати, що студент		виконав та захи-
стив кваліфікаційну роботу бакалавра	а з оцінкою	
Голова ЕК		
	«»	2020 p.

Анотація

Гапонов В.В. "Дослідження можливості застосування нейтронноактиваційного аналізу для пошуку корисних копалин в глибинах океану" Кваліфікаційна робота бакалавра за напрямом підготовки 6.040203 — Фізика, спеціалізація «Ядерна енергетика». — Київський національний університет імені Тараса Шевченка, фізичний факультет, кафедра ядерної фізики. — Київ, 2020.

Науковий керівник: д. ф.-м. н. Єрмоленко Р.В.

Сьогодні дуже гостро постає питання нестачі ресурсів. На даний момент, вже вдалося досить точно знаходити та підтверджувати родовища на поверхні. Але, згідно прогнозам, цих родовищ вистачить не на довго, тому було звернено увагу на океани, які до цього часу повністю не вивчені. Враховуючи умови проведення дослідження, для вирішення поставленої задачі був обраний нейтронно-активаційний аналіз. Ідею для цієї роботи було взято з проекту "SABAT"[Літ. 1] - метою якого було створення системи пошуку відходів на дні Балтійського моря. Відповідно роботу можна розбити на такі етапи: вибір мінералів для тестування методу, моделювання геометрії за допомогою коду GEANT4, валідація моделі, аналіз отриманих даних. За основні матеріали для дослідження були обрані $CuFeS_2$, Ag_3AuS_2 , ^{238}U .

Для валідація моделі відбувався набір спектру $C_4H_8Cl_2S$. Всі етапи були виконані, а також був проаналізований фоновий спектр, для виявлення недоліків та встановлення подальшого плану дій.

Ключові слова: Нейтронно-активаційний аналіз, HPGe, GEANT4, $CuFeS_2$, Ag_3AuS_2 , ^{238}U , $C_4H_8Cl_2S$, SABAT

Summary

Haponov V.V. "Researching of the possibility of using neutron activation analysis to search for minerals in the depths of the ocean"

Qualifying work of the bachelor on a speciality 6.040203 — physics, specialization "Nuclear power". — Taras Shevchenko National University of Kyiv, Faculty of Physics, Department of Nuclear Physics. — Kyiv, 2020.

Research supervisor: Dr. R. Yermolenko.

Today, the issue of lack of minerals is very acute. The problem of find and confirming deposits on the surface quite has a accurate solution. But according to forecasts, these deposits will not be enough for a long time, so attention was paid to the oceans, which are still not fully explored. Considering the condition of researching, neutron activation analysis was chosen as solution of this problem. Idea is formed from "SABAT" [Lib. 1]. The purpose is to create a system of searching a dangerous wasteat on the bottom of the Baltic Sea. The work can be divided into the following stages: the choice of minerals for testing the method, modeling the geometry using the code GEANT4, model validation, analysis of the data. $CuFeS_2$, Ag_3AuS_2 , ^{238}U were chosen as the main materials in the work. To validate the model, the spectrum $C_4H_8Cl_2S$ was set. All stages were completed, and the background spectrum was analyzed to identify shortcomings and establish a further action plan.

Key words: neutron activation analysis, HPGe, GEANT4, $CuFeS_2$, Ag_3AuS_2 , ^{238}U , $C_4H_8Cl_2S$, SABAT

Зміст

1	Вст	уп	2
2	Teo	ретична частина	3
	2.1	Фізична модель $QGSP_BERT$	3
	2.2	Мультипоточність Geant4	4
	2.3	Джерела нейтронів	5
3	Пос	становка задачі	6
	3.1	Геометрії моделювання	6
	3.2	Чутливий об'єм детектора та захист	8
	3.3	Досліджувані речовини	10
	3.4	Опис програмної моделі	10
4	Ана	аліз результатів	12
	4.1	Опис обробки спектру	12
	4.2	Валідація моделі	13
	4.3	Дослідження (n,γ) реакцій, Au та Cu	15
	4.4	Аналіз спектрів Ag_3AuS_2	17
	4.5	Аналіз спектрів $CuFeS_2$	18
	4.6	Аналіз спектру U^{238}	19
	4.7	Оцінка чутливості	20
5	Вис	сновки	21
6	Дод	цатки	22
Л	ітера	атура	25

1 Вступ

З розвитком технологій та промисловості, забрудненням навколишнього середовища, ростом популяції населення, все частіше починає підніматися питання загрози вичерпання природних ресурсів. Особливо гостро це торкається невідновлюваних природних ресурсів. З кожним роком вичерпаних родовищ стає все більше. Так, наприклад, по оцінкам "Римського клубу" [Літ. 13]: запасів алюмінієвих руд вистачить на 55 років, міді - 49 років, заліза - 173 роки, свинцю - 64 роки, хрому - 154 роки Це змушує шукати нові родовища.

З іншого боку 3/4 поверхні планети вкриті океанами, а по різним даним досліджено від 5% до 7% дна. Океанічне дно має плоский або горбистий рельєф та в основному від 3,5 - 6 кілометрів в глибину, але зустрічаються глибоководні жолоби до 11 кілометрів в глибину, їх найбільше в Тихому океані.

За рахунок досить складних умов і високого тиску, стандартні методи аналізу мінеральних порід за допомогою габаритного обладнання є дуже складними, а в деяких місцях такий етап пошуку родовищ, як буріння опорних та параметричних свердловин, є неможливим.

На основі проекту SABAT (Stoichiometry Analysis By Activation Techniques) [Літ. 1] - за мету в якому було поставлено пошук небезпечних речовин на дні Балтійського моря з використання нейтронно-активаційного аналізу для неінвазивного дослідження об'єкту. Я допустив можливість використання даного методу дослідження для отримання більш розгорнутої інформації про океанічне дно.

2 Теоретична частина

${f 2.1}$ Фізична модель $QGSP_BERT$

 $QGSP_BERT$ - ця фізична модель входить в перелік стандартних фізичних моделей розрахункового пакету Geant4 і базується на каскадній моделі Бертіні. Для валідації даної моделі необхідне виконання наступних умов $\frac{\lambda_B}{\nu} \ll \tau_c \ll \Delta t, \; \lambda_B$ - хвиля де-Бройля для налітаючої частинки, ν - швидкість налітаючої частинки, Δt - час між зіткненнями. Модель, що реалізована в програмному пакеті Geant4, була протестована на частинках з енергіями від 100 МеВ до 3 ГеВ.

В конструкторі даної фізичної моделі ініціалізуються наступні класи фізики:

- G4EmStandardPhysics
- G4EmExtraPhysics
- \bullet G4DecayPhysics
- $\bullet \ G4 Hadron Elastic Physics$
- $\bullet \ Hadron Physics QGSP_BERT$
- \bullet G4StoppingPhysics
- G4IonPhysics

Кожен з класів наслідується від базового класу фізичної G4PhysicsConsturctor. Подібна архітектура дозволяє не дублювати код та додавати лише необхідні процеси для моделювання.

QGSP_BERT_HP - це фізична модель базується на даній та має майже той самий перелік інкапсульованих класів, за виключенням наступних двох:

- G4HadronElasticPhysicsHP
- ullet $HadronPhysicsQGSP_BERT_HP$

Ця фізична модель була створена для більш точного врахування процесів гальмування нейтронів в речовині, від енергій $E_n=20~{\rm MeB}$ до $E_n=0.0025~{\rm eB}$ (теплових). Ця фізична модель була провалідована на експеременті ${\rm TARC}[{\rm Літ.}\ 11]$

Тобто дані класи: $QGSP_BERT$ і $QGSP_BERT_HP$ представляють собою інтерфейси з інкапсуляцією в них базової фізики.

2.2 Мультипоточність Geant4

Geant4 - написаний на об'єктно-орієнтованій мові програмування С++, яка дає можливість використовувати мультипоточну архітектуру і отримувати більшу продуктивність коду. Але потрібно зважати, що продуктивність лінійно збільшується лише в тому випадку, коли під задачу виділяється фізичне чи віртуальне ядро.

При використанні мультипоточної архітектури обов'язково необхідно дбати про синхронізацію потоків для безпечного виконання коду. Geant4 - використовує G4MTRunManager. Даний клас наслідується від базового G4RunManager, але включає в себе реалізацію пулу потоків. Це дає змогу контролювати кожен з об'єктів, що створюється в рамках пулу та валідувати їх.

Так, як при моделюванні, потрібно щоб кожен запуск відбувався з однаковими параметрами та за тієї ж самої геометрії. Необхідно щоб

класи інтерфейсу, які відповідають за створення даних об'єктів, були доступні для всіх об'єктів з пулу.

2.3 Джерела нейтронів

Нейтронний генератор - це одне з джерел нейтронів. В основі лежить $D(D,n)He^3$, та $D(T,n)He^4$, в реакції з тритієм утворюються нейтрони більш високих енергій, близько 14.1 МеВ. Ядра D розганяються різницею потенціалів 100-300 кВ і спрямовуються на мішень з тритія чи дейтерія. Максимальний енергетичний вихід реакції на тритії 17.6 МеВ. В основі ізотопних джерел нейтронів лежить (α,n) - реакція. Як правило, джерело собою представляє запаяну капсулу циліндричної форми та діє по схожому принципу, як і генератор. Як джерело альфа частинок поміщується ізотопи Ри, Ат, Ст за мішень Ве, Li. Такі джерела нейтронів в більшості своїй випромінюють нейтрони 2.8 МеВ

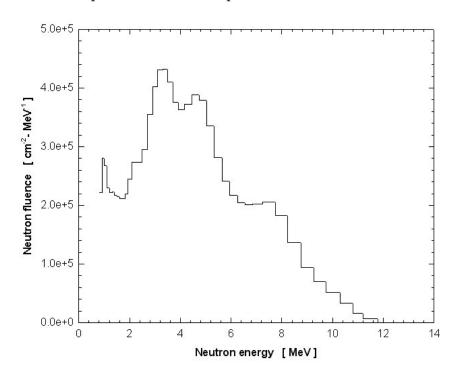


Рис. 2.1: Спектр нейтронів ізотопічного джерела з Ри та Ве - мішенню

3 Постановка задачі

Метою даної роботи було створення моделі, яка б дала можливість отримати інформацію про елементи, що входять до складу океанічного дна.

3.1 Геометрії моделювання

Змодельована геометрія схожа на ту, яка використовувалась у проекті SABAT [Літ. 1]Рис. 3.1, але з наступними відмінностями: по-перше, не моделювався корпус самої субмарини, так як він не ніс жодного корисного навантаження при проведенні розрахунків; по-друге, детектор та джерело були розташовані на більшій відстані та поміняні місцями; по-третє, на даному етапі було вирішено відмовитись від моделювання морського дна, так як це дуже суттєво знижувало ефективність виконання коду. Також було приділено більшу увагу моделюванню захисту детектора.

Геометрія, яка використовувалась для набору спектрів, зображена на Рис. 3.2, довжина ребра куба середовища 1 м., довжина ребра бічної поверхні мішені (Рис. 3.2 - 3) 40 см., від мішені до чутливого об'єму детектора 30 см., від чутливого об'єму до джерела 30 см., (відстані задані не враховуючи зовнішній захист) матеріал середовища був взятий з запропонованої бази матеріалів Geant4 - "G4_WATER". Джерело нейтронів поміщене в направляючий об'єм(Рис. 3.2 - 1), який виготовлений з тонкого шару свинцю. Чутливий об'єм детектора поміщений у захист зі свинцю, бору та алюмінію, направляючі об'єми заповнені повітрям(G4_AIR). Для спрощення моделювання точкове джерело нейтронів було розміщене всередині направляючого коаксіального об'єму (Рис. 3.2, 1 - червоного

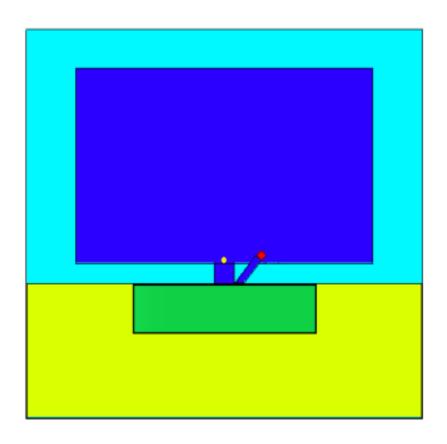


Рис. 3.1: Геометрія проекту SABAT

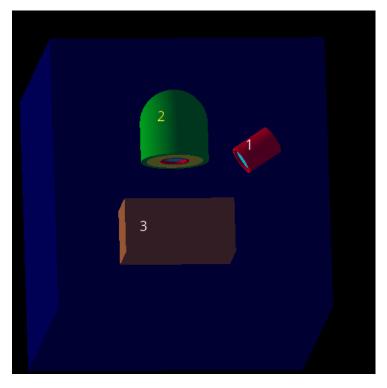


Рис. 3.2: Геометрія моделі, 1 - джерело і його направляючий об'єм, 2 - захист детектора та детектор, 3 - мішень

кольору) під кутом, для того, щоб більша кількість нейтронів потрапляла в поверхню, яка безпосередньо знаходиться під чутливим об'ємом детектора.

3.2 Чутливий об'єм детектора та захист

Для моделювання чутливого об'єму був обраний надчистий германій, з діаметром 60.6 міліметрів, та довжиною 56.7 міліметрів. Рис. 3.3.

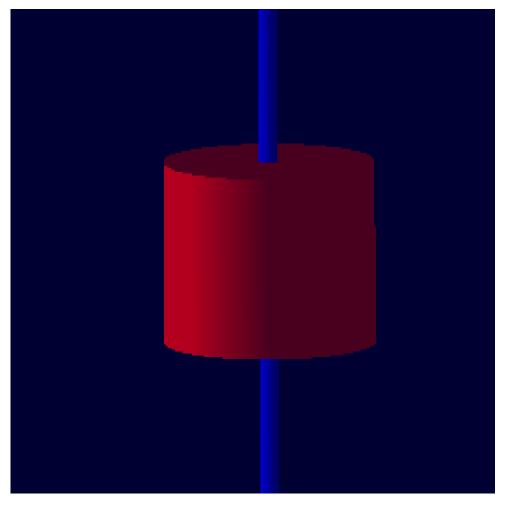


Рис. 3.3: Форма чутливого об'єму

За основу для моделювання було взято розміри детектора N21879A виробника від ORTEC AMETEK, параметри розмірів були взяті від офіційного дистриб'ютора.

Детектор буде розміщенний поряд з джерелом нейтронів енергій 14.1

МеВ. Тому детектор був розміщений у трьох шаровий захист Рис. 3.4. В

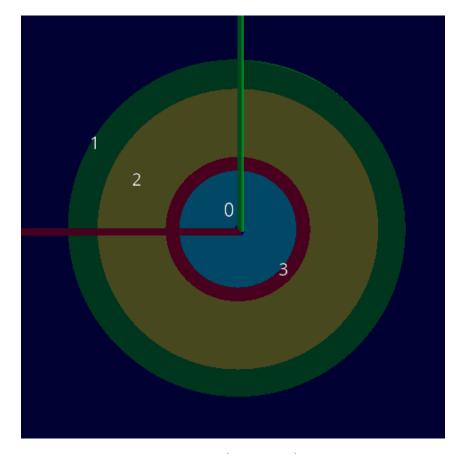


Рис. 3.4: Захист детектора: Al - 1 (зелений) товщина 2 см., B - 2 (жовтий) товщина 5 см., Pb - 3 (червоний) товщина 1 см. 0 (Блакитний) шар повітря

захисті використовується Бор для поглинання теплових нейтронів, так як вся детекторна система буде знаходитися під водою, то нейтрони від джерела будуть втрачати енергію при пружному розсіюванні на водню.

Для поглинання теплових нейтронів перед чутливим об'ємом детектора був обраний ^{10}B .

 $^{10}B(n,\alpha\gamma)Li_3^7$, Переріз захоплення нейтрона $^{10}B~\sigma=3380$ барн. $E_{\gamma}=480~{
m keB},$ реакція з вильотом γ - кванту відбувається з ймовірністю 0.94.

Для зовнішнього корпусу захисту чутливого об'єму використовувався ^{26}Al - товщиною 1 см на Рис. 3.4 - зоображений зеленим кольором

3.3 Досліджувані речовини

В рамках данного моделювання були розглянуті матеріали зазначені в Таб. 3.1.

Табл. 3.1: Елементи та ізотопи які входять до їх складу

Назва	Хімічна склад	Ізотопний склад
Гірчичний газ	$C_4H_8Cl_2S$	$C^{12}, H^1, Cl^{35}, S^{22}$
Ютенбогардтит	Ag_3AuS_2	Ag^{108} , Au^{197} , S^{32}
Халькопірит	$CuFeS_2$	Cu^{64}, Fe^{56}, S^{22}
Збіднений уран	U	99.27% U^{238} , $0.7\%U^{235}$, $0.005\%U^{234}$

Найбільш інтенсивні піки для кожного з елементів, розглянуті в Табл. 3.2, використовувались елементи з бази доступної в Geant4

Табл. 3.2: Таблиця енергій найбільш інтенсивних піків

Елемент	Енергія, МеВ		
Cl	0.79, 1.17, 1.94, 2.12, 6.12, 7.79, 8.58		
H	2.23		
C	4.44		
Fe	7.64, 9.30		
S	2.96, 4.73		
U	1.26		
Ag	0.74, 6.26		
Au	0.67, 1.087, 2.24, 1.37		

3.4 Опис програмної моделі

Моєю метою було написати максимально зручний код для набору спектрів за різних умов та на різних мішенях, тому були створені абстрактні класи для створення геометричних об'єктів. Для зручності створення матеріалів були створенні структури. Та для пришвидшення роботи всі можливі константи були зініціалізовані на етапі компіляції. Для полегшення контролю над пам'яттю використовувалися розумні вказівники C++ 14 стандарту. Архітектура коду моделювання зображена на Рис. 3.5.

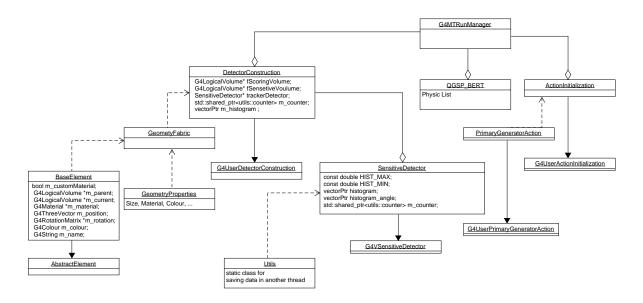


Рис. 3.5: Діаграма класів коду моделі

Проаналізувавши різницю між двома фізичними моделями $QGSP_BERT_H$ та $QGSP_BERT$, для проведення моделювання, була обрана $QGSP_BERT$ - так, як на даному етапі вона виявилась більш підходящою через вищу продуктивність.

4 Аналіз результатів

4.1 Опис обробки спектру

В результаті моделювання набирались апаратні спектри. Встановлена роздільна здатність на апаратному спектрі дорівнювала 16384 біни. Далі, для наближення спектру до реального, було проведено його зглажування за наступною формулою: $\Delta E = 2.36 \sqrt{F_E^w} w$, ΔE - енергія на один бін, F - Фано фактор, w - енергія на утворення пари. Потім спектр нормувався на кількість нейтронів з джерела, так як для спрощення побудови джерела в моделі використовувалась спрощена геометрія, а генерація нейтронів відбувалася майже строго у заданому напрямку і джерело нейтронів вважалося ізотропним, то загальна кількість частинок розраховувалась наступною формулою: $4\pi n = N$, де N- це загальна кількість частинок. В моїй роботі для згладжування спектру були взяті наступні параметри Табл. 4.1

Табл. 4.1: Таблиця значень для уширення піків

Параметр	Значення	Розмірність
F	0.13	-
w	3.62	eV

Фон Рис. 4.1 набирався за тії самої геометрії, що й на Рис. 3.2, але за відсутності мішені(3 - коричневий паралелепіпед). У фоні були проаналізовані наступні три піки: Н з $E_{\gamma}=2.23 MeV$, два піки які були отримані за рахунок захоплення теплових нейтронів Ge з $E_{\gamma}=0.505 MeV$, $E_{\gamma}=1.42 MeV$. Це означає, що за даної геометрії частина нейтронів від джерела, проходячи через захист, потрапляє в чутливий об'єм детектора та призводить до його руйнації. Дані піки відповідають пікам

HPGe Background

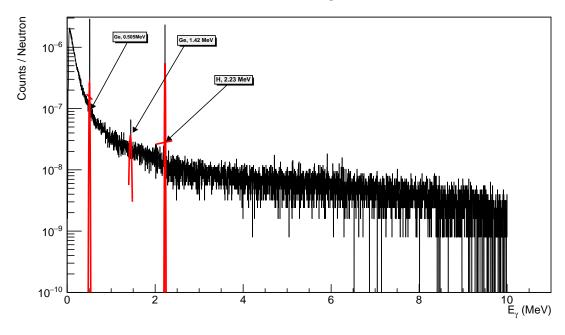


Рис. 4.1: Фон

 $^{72}Ge(n,\gamma)Ge^{73}$ - реакції з нейтронами енергій близькими до теплових - $E_n=0.025eV.$ ^{72}Ge - основний ізотоп Ge, і саме він використовується в основі чутливого об'єму.

 $I = I_{\gamma}/I_b$ E_{γ} , MeB ΔE , MeB ΔI 0.5050.008 12 3 1.420 0.00420 4 2.230 0.00322 4

Табл. 4.2: Фонові піки

4.2 Валідація моделі

Для підтвердження можливості проведення наборів на моїй моделі, був набраний спектор для Гірчичного газу ($C_4H_8Cl_2S$) Рис 4.2, та порівняний з отриманим спектром в проекті SABAT [Літ. 1]. Цей спектр набирався для валідації моделі, тому до уваги бралися лише ті піки, які були вказані в проекті SABAT[Літ. 1] Табл. 4.3.

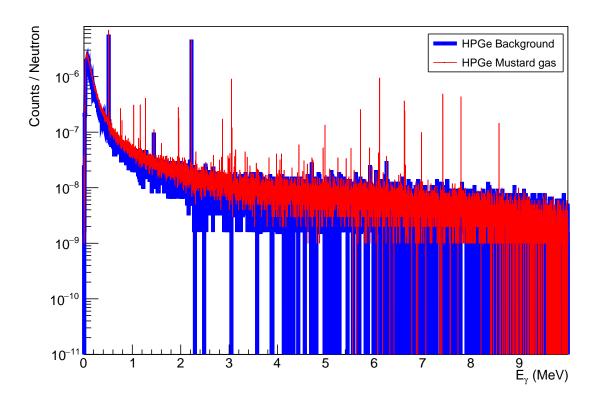


Рис. 4.2: Червоним - представлений спектр для Гірчичного газу. Синім - фону

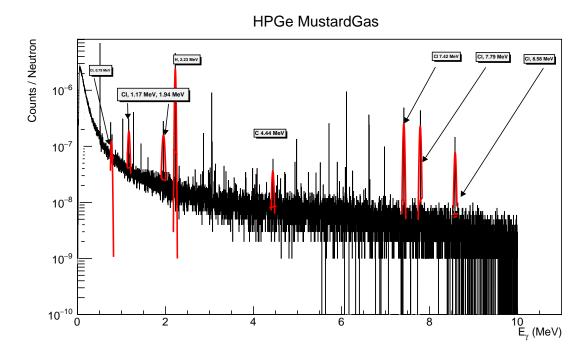


Рис. 4.3: Ініціалізація піків, Cl, H, C - в спектрі гірчичного газу

Табл. 4.3: Піки гірчичного газу - $C_4H_8Cl_2S$

E_{γ} , MeB	ΔE , MeB	$I = I_{\gamma}/I_b$	ΔI	Елемент
0.79	0.008	12	3	Cl
1.165	0.004	20	4	Cl
1.95	0.003	22	4	Cl
4.44	0.003	22	4	С
7.41	0.003	23	4	Cl
7.78	0.003	23	4	Cl
8.58	0.003	22	4	Cl

4.3 Дослідження (n,γ) реакцій, Au та Cu

 $^{197}Au(n,\gamma)Au^{198}$ - реакція захоплення нейтрона, переріз захоплення нейтронів в залежності від енергії зображено на Рис. 4.4.

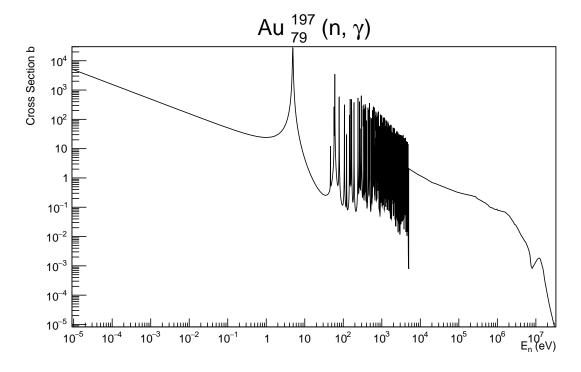


Рис. 4.4: Залежність захоплення нейтрона від енергії нейтронів в реакції $^{197}Au(n,\gamma)Au^{198}$

 ^{198}Au - ізотоп, має 2 - рівні, в результаті розпаду з яких випромінюються гамма кванти, $T_{1/2}\,=\,2.6$ днів. На Рис. 6.3 зображено перехід з

збудженого $J\pi$ 12- на J/π 2- з якого, у даного ізотопа відбувається β^- розпад до стабільного $^{198}_{80}Hg$.

 ^{198}Hg - має два збуджені рівні $J\pi$ 2+ - перехід в основний стан відбувається з випромінення γ -кванту $E_{\gamma}=1087keV$, каскадний перехід є основним способом переходу на стабільний рівень ^{198}Hg , відбувається з випромінення двох γ -квантів $E_{\gamma}=675$ кеВ та $E_{\gamma}=411$ кеВ.

На Рис. 4.4 - гарно видно, що є резонансна область поглинання, яка розтягується до енергій нейтронів декілька кеВ.

Табл. 4.4: E_{γ} , для нейтронів з енергіями поблизу резонансної області для ^{197}Au

E_n , eB	E_{γ} , кеВ	ΔE_{γ} , ке ${ m B}$	$I_{\gamma}/100_n$	ΔI
4.9	6252.6	0.7	40.0	1.6
4.9	6457.8	0.7	20.4	0.5
4.9	5710.7	0.7	10.1	0.7
60	6061.3	0.9	16.2	1.5
60	5710.7	0.7	16.0	1.5
78	4958	1.0	10.5	0.6
107	5808.2	0.9	17.3	1.0

В реакції $^{64}Cu(n,\gamma)Cu^{65}$ переріз захоплення теплового нейтрона $\sigma=2.1\times 10^3\pm 1.9\times 10^3$ барн. ^{65}Cu - стабільний елемент, $^{65}Cu(n,\gamma)Cu^{66}$. Для даного ізотопу спостерігається існування резонансної області в діапазоні десятків кеВ Рис. 4.5. ^{66}Cu - не стабільний ізотоп, якому притаманний β^- розпад в $^{66}_{30}Zn$, $T_{1/2}=5.12$ хвилин. ^{66}Zn - стабільний ізотоп з основним рівнем $J\pi$ 0+. β^- - розпад ^{66}Cu в основному відбувається у стабільний стан, але є ймовірність розпаду на $J\pi$ 1+ рівень, з подальшим випромінення γ - кванту з енергією $E_{\gamma}=1039$ кеВ. Рис. 6.4

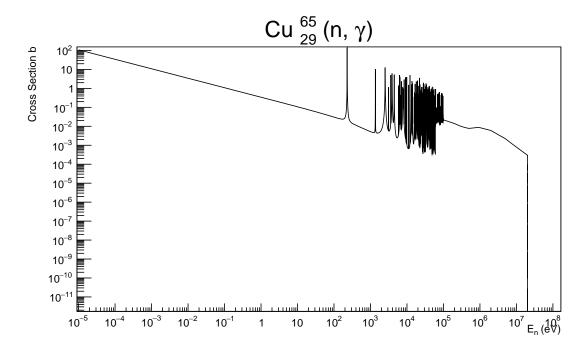


Рис. 4.5: Залежність захоплення нейтрона від енергії нейтронів в реакції $^{65}Cu(n,\gamma)Cu^{66}$

4.4 Аналіз спектрів Ag_3AuS_2

Виконано аналіз можливості детектування ютенбогардтита Ag_3AuS_2 - Родовища з даними мінералами були знайдені на Камчатці, поблизу узбережжя. Даний мінерал відноситься до рідкісних золотоносних руд, зустрічається в природі у твердому стані. Був знайдений на Камчатських родовищах. Рис. 4.6 Даний спектр і фон були набрані при опроміненні нейтронами з джерела максимальної енергії 14.1 МеВ. Для порівняння було проведено опромінення за допомогою нейтронів енергією 8.5 МеВ. Рис. 6.1.

Для того щоб проаналізувати можливість використання ізотопних джерел був набраний спектор за енергій нейтронів 2.8 MeB Puc. 6.2

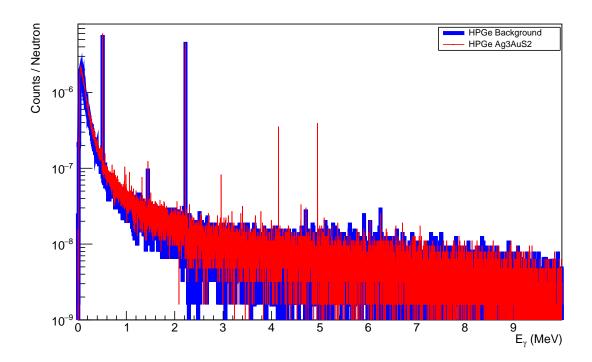


Рис. 4.6: Червоним - представлений спектор для Ag_3AuS_2 . Синім - фону

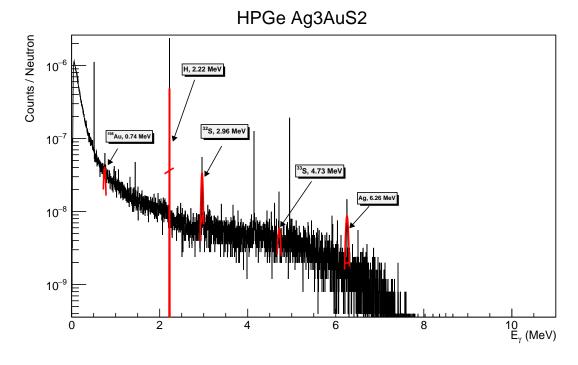


Рис. 4.7: Спектор $Ag_3AuS_2, E_n = 8.5 MeV$ - енергія нейтронів з джерела

4.5 Аналіз спектрів $CuFeS_2$

Даний мінерал являється основною складовою мідної руди, спектор для нього представлений на Рис. 4.8.

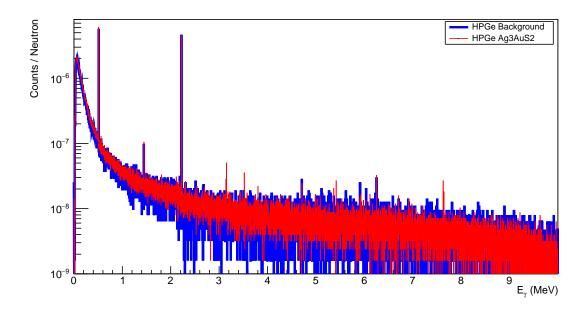


Рис. 4.8: Червоним - представлений спектр для $CuFeS_2$. Синім - фону

4.6 Аналіз спектру U^{238}

Було обрано збіднений уран з наступним ізотопним складом: 99.27%— ^{238}U , 0.72%— ^{235}U , 0.005%— ^{234}U . У ході набору було отримано наступний спектор Рис. 4.9.

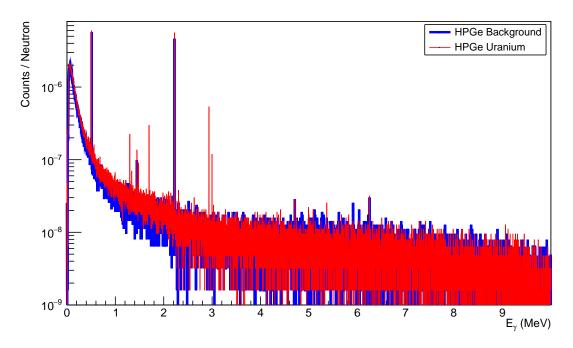


Рис. 4.9: Червоним - представлений спектр для ^{238}U . Синім - фону

4.7 Оцінка чутливості

Для всіх представлених спектрів з енергіями нейтронів 14.1 МеВ, було проведено моделювання для 314 мільйонів частинок. Розрахунок проводиться за наступною формулою $4\pi n=N$, де $n=25\times 10^6$ частинок. Об'єм, в який була поміщена досліджувана речовина, дорівнює 16 дм³. $I_H=93.4\pm 9.3$ - відношення плоші піку водню до фону.

Табл. 4.5: Відношення піків елементів мінералу до піку водню, розрахунок інтенсиності на один грам речовини

Ізотоп	E_{γ} , MeB	ΔE_{γ} , MeB	$I = I_{\gamma}/I_b$	ΔI	I/I_H	$I/m imes 10^{-12}$ г $^{-1}$ н $^{-1}$
^{198}Au	0.749	0.008	10.6	2.6	0.113	4.49
32S	2.96	0.01	43.04	4.48	0.46	8.72
33S	4.734	0.013	1.46	0.13	0.015	2.9
107Ag	6.257	0.017	22.37	1.83	0.24	3.02

Згідно розрахунків в таблиці Табл. 4.5, можна розрахувати кількість речовини, яка необхідна для детектування даною системою. Починаючи з мас наведених у Табл. 4.6, піки елементів вдається відокремити від фону.

Табл. 4.6: Мінімальна маса елементу в речовині для його детектування

Ізотоп	маса, кг
^{198}Au	4.899
^{32}S	0.864
^{33}S	1.57
^{107}Ag	0.644

5 Висновки

Метою даної роботи було створення моделі для детектування елементів, що входять до складу корисних копалин на дні океану та її валідація.

Для роботи було обрано ряд матеріалів, що входять до складу металічних руд.

Для кожного з даних матеріалів були набрані та проаналізовані спектри, та встановленні значення інтенсивності відносно фону.

Модель була успішно завалідована.

Проведення набору спетрів для нейтронів різних енергій дало можливість виявити та зареєструвати недоліки даної моделі та геометрії.

На даному етапі було проведено перевірку використання даної моделі для обмеженої кількості речовин.

Встановлена відстань від джерела нейтронів до досліджуваної речовини може варіюватися і бути більшою за 30 см. при енергіях нейтронів 14.1 MeB.

6 Додатки

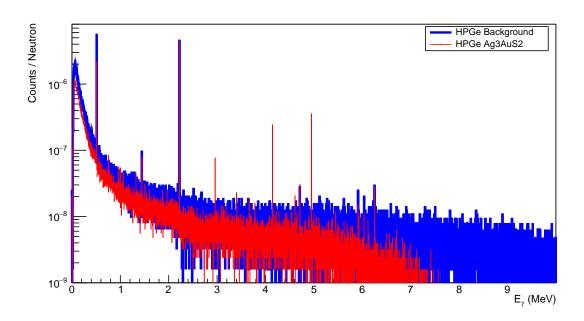


Рис. 6.1: Червона - лінія спектру, набраного за опромінення нейтронами $8.5~{\rm MeB}$

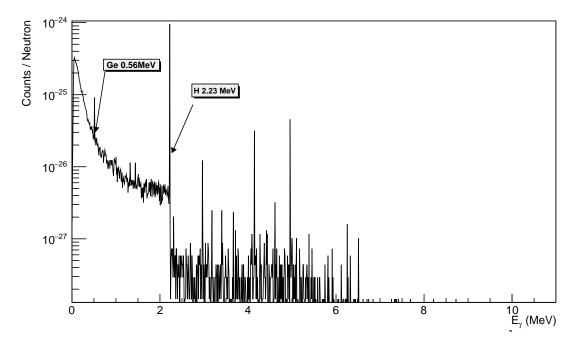


Рис. 6.2: Спектр Ag_3AuS_2 при опроміненні нейтронами з енергією $E_{\gamma}=2.8~{
m MeB}$

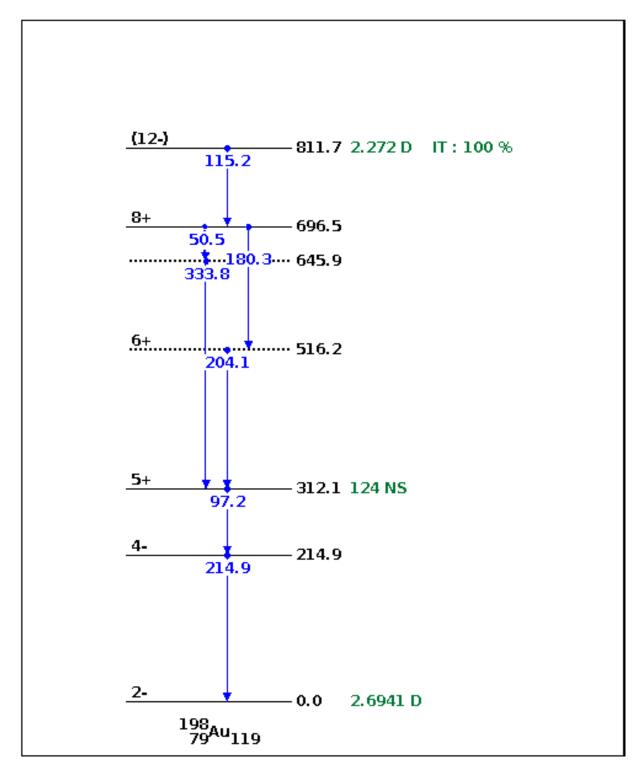


Рис. 6.3: Au^{198} Схема переходів з $J\pi 12-$ рівня

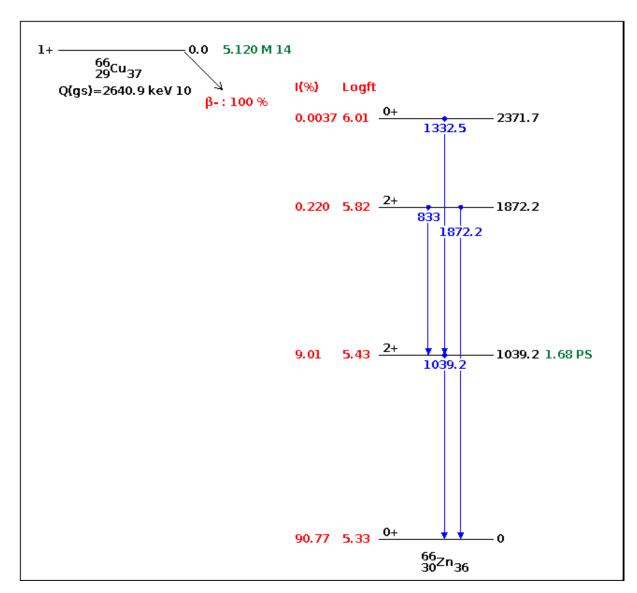


Рис. 6.4: $^{66}_{29}Cu(,\beta^-\ \tilde{\nu})Zn^{66}_{30}$ Схема розпаду та збудженні рівні ^{66}Zn

HPGe Ag3AuS2

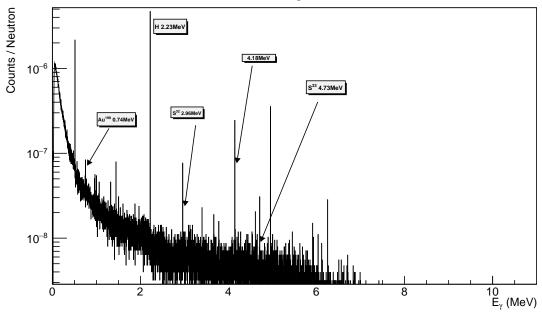


Рис. 6.5: Спектор Ag_3AuS_2 , $E_n=8.5MeV$ - енергія нейтронів з джерела

Література

- [1] M. Silarski, P. Sibczyński, Sz. Niedźwiecki, S. Sharma, J. Raj, P. Moskal Institute of Physics, Jagiellonian University, Lojasiewicza 11, 30-348 Kraków, Poland, National Centre for Nuclear Research, So Itana 7, 05-400 Otwock, Poland Underwater detection of dangerous substances: status the SABAT project
- [2] R.M. Keyser and T.R. Twomey Extended Source Sensitivity and Resolution Comparisons of Several HPGe Detector Types with Low-energy Capabilities
- [3] Aatos Heikkinen, Nikita Stepanov Helsinki Institute of Physics, P.O. Box 64, FIN-00014 University of Helsinki, Finland Johannes Peter Wellisch CERN, Geneva, Switzerland - Bertini intra-nuclear cascade implementation in Geant4
- [4] Ю.В. Сереткин, Г.А. Пальянова Институт геологии и минералогии

- uм. B.C. Cоболева CO PAH ИЗОМОРФНОЕ ЗАМЕЩЕНИЕ СЕРЫ СЕЛЕНОМ И МОРФОТРОПНЫЙ ПЕРЕХОД В РЯДУ $Ag_3Au(Se,S)_2$
- [5] В. М. Округин1, А. У. Ким О рудах Асачинского золото-серебряного месторождения (Южная Камчатка)
- [6] Омельчук О.В., Загнітко В.М., Курило М.М.ПОШУКИ ТА РОЗ-ВІДКА РОДОВИЩ КОРИСНИХ КОПАЛИН КИЇВСЬКИЙ НА-ЦІОНАЛЬНИЙ УНІВЕРСИТЕТ ІМЕНІ ТАРАСА ШЕВЧЕНКА Навчально-науковий інститут «Інститут геології»
- [7] Experimental Nuclear Reaction Data
- [8] O. A. Wasson, R. E. Chrien, M. R. Bhat, M. A. Lone, and M. Beer $Au^{197}(n,\gamma)Au^{198}$ Reaction Mechanism
- [9] I.A.Kondurov, A.I.Egorov, M.Kaminker, E.M.Korotkikh, A.M.Nikitin Neutron capture cross sections measurements for Co58m, Cu64, and Sc46
- [10] Geant4 Collaboration Book For Application Developers Release 10.3
- [11] Alexander Howard, Gunter Folger, Jose Manuel Quesada, Vladimir Ivanchenko Validation of Neutrons in Geant4 Using TARC Data production, interaction and transportation
- [12] H'ector Ren'e, Vega-Carrillo Celia, Torres-Muhech, Universidad Aut'onoma de ZacatecasLow energy neutrons from a 239PuBe isotopic neutron source inserted inmoderating media
- [13] Donella H. Meadows, Dennis L. Meadows, Jrgen Randers, William, W. Behrens Ill A Report for THE CLUB OF ROME'S Project on the Predicament of Mankind