# Дослідження можливості застосування нейтронно- активаційного аналізу для пошуку корисних копалин в глибинах океану

Бакалаврська робота Студента 4 року навчання Гапонова Валентина Вікторовича

Науковий керівник Кандидат фіз.-мат. наук, доцент **Єрмоленко Руслан Вікторович** 

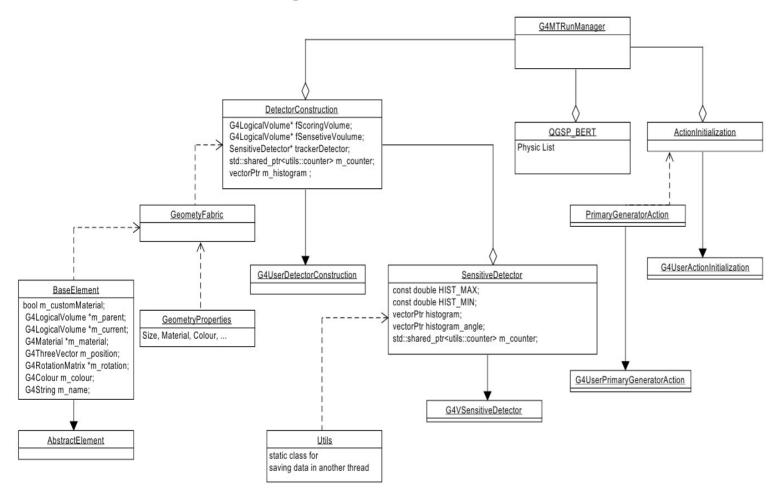
#### План

- Постановка задачі
- Архітектура
- Геометрія Моделі та захисту детектора
- Детектор та захист детектора
- Хімічний та ізотопний склад досліджуваних речовин
- Результати
- Висновки
- Додаткові слайди

#### Постановка задачі

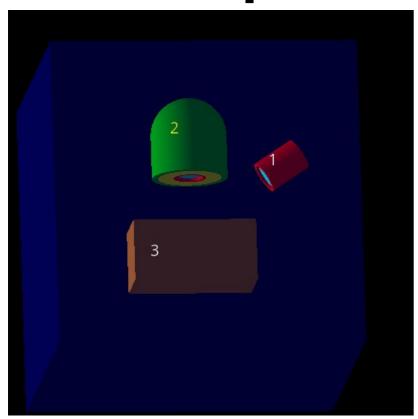
- Створити геометрію моделі для проведення досліджень елементів, що входять до складу океанічного дна, використовуючи HPGe детектор
- Провести її валідацію на спектрі  $C_4H_8Cl_2S_1$  (Гірчичного газу)
- Оцінити мінімальну масу елементу для можливості детектування

#### Архітектура моделі

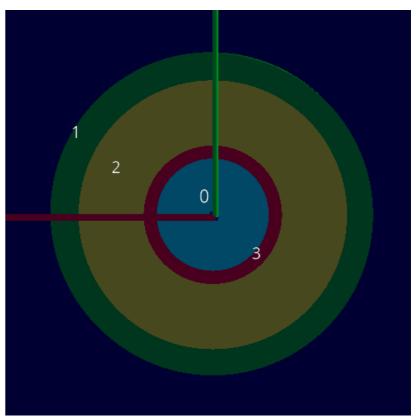


- QGSP\_BERT фізична модель
- G4MTTunManager основний контролер
- GeometryFabric створення геометричних, та розміщення геометричних фігур у канвасі
- Utils налаштування моделі, константи, алгоритми для обробки спектрів

### Геометрія моделі та захисту детектора



1- нейтронний генератор з тритієвою мішенню, 2 – детектор в захисті, 3 – досліджуваний об'єм.



0 - повітря, 1 - Al (2 см), 2 - 3 - Pb (1 см)

### Детектор

- У моделюванні використовувався HPGe (high purity germanium) детектор
- Розміри детектора співпадають з детектором N21879A ORTEC AMETEK [60.6 x 56.7 мм]
- - основний ізотоп, з нього складеться чутливий об'єм детектора

## Захист **детектора**

- 1 Зовнішній контур Al 2cм
- 2 поглинач теплових нейтронів
- 3 Внутрішній контур Pb 1 см
- Всередині захист заповнений поітрям

# Хімічний та ізотопний склад досліджуваних речовин

Назва	Хімічна склад	Iзотопний 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	$99.27\%~U^{238},~0.7\%U^{235},~0.005\%U^{234}$

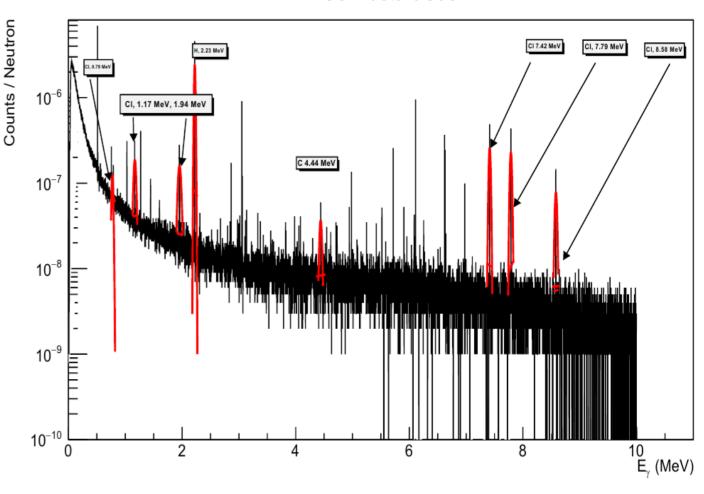
#### Валідація моделі

Запропонована модель, та модель з проекту SABAT знаходяться у схожих умовах, тому щоб валідувати модель був набраний спектр гірчичного газу

#### Таблиця піків гірчичного газу, по яким проводилась валідація

$E_{\gamma}$ , MeB	$\Delta E$ , MeB	$I = I_{\gamma}/I_b$	$\Delta I$	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

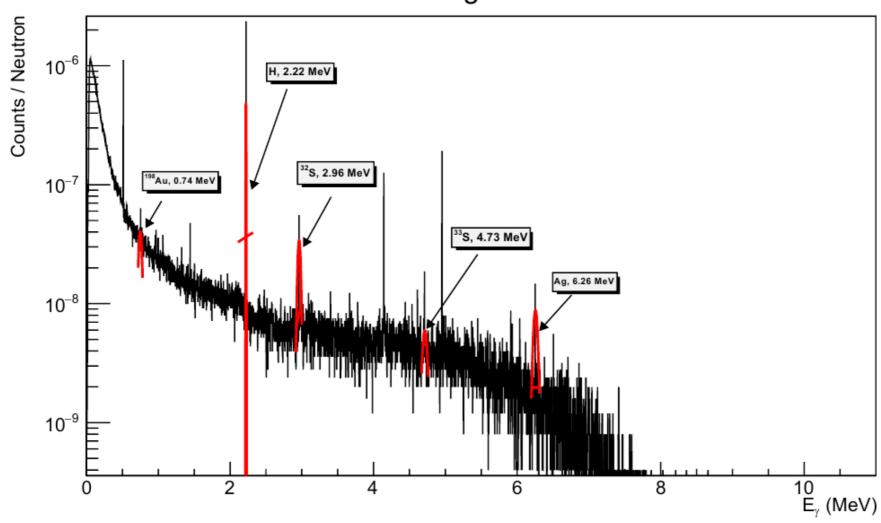
#### HPGe MustardGas



Спектр гірчичного газу, при опроміненні нейтронами 14.1 МеВ

#### Результати

#### HPGe Ag3AuS2



#### Результати

Ізотоп	$E_{\gamma}$ , MeB	$\Delta E_{\gamma}$ , MeB	$I=I_{\gamma}/I_{b}$	$\Delta I$	$I/I_H$	$I/m  imes 10^{-12}$ г $^{-1}$ н $^{-1}$
198Au	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

#### Висновки

- Створена модель була успішно завалідована
- Набрані та проаналізовані спектри для ютебогаардиту та халькопіриту
- Оцінена необхідна маса елементу в речовині для можливості детектування

### Дякую за увагу

