

**Тренировочный вариант ЕГЭ 2022 по химии №9 с ответами «ЕГЭ 100 БАЛЛОВ».** Пробные варианты ЕГЭ по химии 2022. ЕГЭ химия.

<https://vk.com/ege100ballov>

[https://vk.com/chemistry\\_100](https://vk.com/chemistry_100)

[220110\\_Khimia - Probny\\_variant\\_9\\_s\\_resheniem](#)

[скачать](#)

**Примеры некоторых заданий из варианта**

Для выполнения заданий 1–3 используйте следующий ряд химических элементов:

- 1) Ca 2) O 3) S 4) Cr 5) Se

Ответом в заданиях 1–3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы в данном ряду.

1. Определите два элемента, ионы которых могут иметь электронную формулу, совпадающую с электронной формулой атома аргона.

Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

Ответ: \_ \_

2. Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента, которые расположены в одной подгруппе.

Расположите выбранные элементы в порядке уменьшения кислотных свойств их летучих водородных соединений.

Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

Ответ: \_ \_ \_

3. Из указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые имеют одинаковую разность между значениями их высшей и низшей степеней окисления.

Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

Ответ: \_ \_

4. Из предложенного перечня выберите два вещества немолекулярного строения, в которых присутствует ковалентная неполярная связь.

- 1) N<sub>2</sub>  
2) CaC<sub>2</sub>  
3) Al<sub>4</sub>C<sub>3</sub>  
4) Ca<sub>3</sub>(PO<sub>4</sub>)<sub>3</sub>  
5) C

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

Ответ:

Смотрите также:

# Тренировочный вариант №2 ЕГЭ 2022 по химии ChemFamily

---