

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

1. Be.
2. Mg.
3. Si.
4. Cl.
5. F.

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

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые проявляют высшую степень окисления, равную +2. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.