

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

1. Tl;
2. Fe;
3. Al;
4. Ga;
5. S.

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

Определите два элемента, у которых в основном состоянии $4s$ -электронов больше, чем $4p$ -электронов. Запишите номера выбранных элементов.