Вариант 1

1. Укажите порядковый номер элемента, название и относительную атомную массу, если он находится в 4 периоде, 5 ряду и II группе.
2. Определите период, ряд и группу для элементов с порядковыми номерами 14, 33, 48.
3. Составьте электронную формулу элемента №5, 20
4. Определите, какой элемент имеет следующую электронную формулу: 1s 22s 22p 63s 1, укажите число протонов, электронов и нейтронов в ядре этого атома.

Вариант 2

1. Укажите порядковый номер элемента, название и относительную атомную массу, если он находится в 3 периоде и VII группе.
2. Определите период, ряд и группу для элементов с порядковыми номерами 1, 30,50.
3. Составьте электронную формулу элемента №8, 21
4. Определите, какой элемент имеет следующую электронную формулу: 1s 22s 22p 63s 23p4, укажите число протонов, электронов и нейтронов в ядре этого атома.

Вариант 3

1. Укажите порядковый номер элемента, название и относительную атомную массу, если он находится в 5 периоде, 6 ряду и VII группе.
2. Определите период, ряд и группу для элементов с порядковыми номерами 15, 29, 35.
3. Составьте электронную формулу элементов №9, 38
4. Определите, какой элемент имеет следующую электронную формулу: 1s 22s 22p 63s 23p64s 1, укажите число протонов, электронов и нейтронов в ядре этого атома.

Вариант 4

1. Укажите порядковый номер элемента, название и относительную атомную массу, если он находится в 5 периоде, 7 ряду и I группе.
2. Определите период, ряд и группу для элементов с порядковыми номерами 6, 29, 39.
3. Составьте электронную формулу элементов №15, 23
4. Определите, какой элемент имеет следующую электронную формулу: 1s 22s 22p 6, укажите число протонов, электронов и нейтронов в ядре этого атома.