

Самостоятельная работа по теме
Строение атома

Вариант 1**Вариант 2**

1. Составьте электронные и электронно-графические формулы элементов с порядковым номером

56

39

2. Сколько неспаренных электронов содержится в электронных оболочках атомов

Фосфора, хлора

Серы, неона

3. Назовите элементы, атомы которых имеют электронные конфигурации:



Ответ подтвердите электронно-графической формулой

4. Чем отличаются по своему составу ядра изотопов:

Лития ${}^6\text{Li}$ и ${}^7\text{Li}$ Урана ${}^{235}\text{U}$ и ${}^{239}\text{U}$