

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  ${}^{239}\text{U}$