

Вариант № 773622**1. Задание 1 № 1336**

Число электронов во внешнем электронном слое атома, ядро которого содержит 8 протонов, равно

- 1) 8
- 2) 2
- 3) 6
- 4) 4

2. Задание 1 № 419

По пять электронов на внешнем электронном слое находится в атоме каждого из химических элементов

- 1) Be, B, Li
- 2) As, Se, Br
- 3) C, Si, Al
- 4) N, P, As

3. Задание 1 № 938

Элемент имеет два электрона на 3-м энергетическом уровне. Порядковый номер элемента —

- 1) 2
- 2) 3
- 3) 12
- 4) 16

4. Задание 1 № 1358

Число электронов во внешнем электронном слое атома, ядро которого содержит 10 протонов, равно

- 1) 8
- 2) 2
- 3) 6
- 4) 4

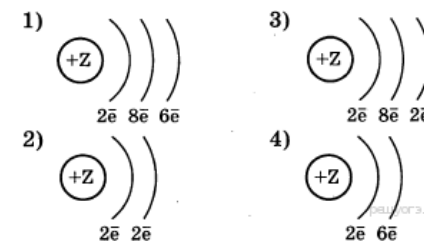
5. Задание 1 № 838

Какие два элемента имеют одинаковое число электронов на внешнем уровне?

- 1) Be и B
- 2) B и Al
- 3) O и F
- 4) Na и Cl

6. Задание 1 № 199

Химическому элементу 2-го периода VIA-группы соответствует схема распределения электронов



- 1) Рис. 1
- 2) Рис. 2
- 3) Рис. 3
- 4) Рис. 4

7. Задание 1 № 287

Заряд ядра атома химического элемента, расположенного во 2-м периоде, IVA группе равен

- 1) +4
- 2) +12
- 3) +8
- 4) +6

8. Задание 1 № 581

В атоме химического элемента электроны находятся на двух энергетических уровнях, на внешнем уровне - 5 электронов. Этот элемент —

- 1) бор
- 2) азот
- 3) неон
- 4) фосфор

9. Задание 1 № 1198

На внешнем энергетическом уровне элемента 2-го периода – в два раза больше электронов, чем на внутреннем уровне. Этот элемент –

- 1) литий
- 2) бериллий
- 3) углерод
- 4) кислород

10. Задание 1 № 67

Три электрона находятся во внешнем электронном слое атома

- 1) углерода
- 2) мышьяка
- 3) алюминия
- 4) лития