

Одинаковое число электронных слоев, содержащих электроны, имеют атомы элементов

- 1) Al и S
- 2) N и Si
- 3) Li и Na
- 4) He и Ne

2

Пять электронов находятся во внешнем электронном слое атома

- 1) бора
- 2) стронция
- 3) фосфора
- 4) неона

3

Три электрона находятся во внешнем электронном слое атома

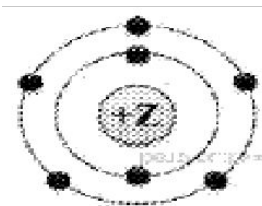
1) углерода

2) мышьяка

3) алюминия

4) лития

4



На приведённом рисунке изображена модель атома химического элемента

- 1) 2-го периода VA группы
- 2) 3-го периода VIIA группы
- 3) 3-го периода VA группы
- 4) 2-го периода VIIA группы

5

Сколько электронов находится во внешнем электронном слое атома, в ядре которого 14 протонов?

1) 2

2) 4

3) 8

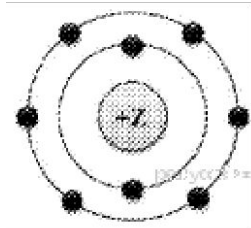
4) 14

6

Порядковый номер химического элемента всегда равен

- 1) атомной массе
- 2) заряду ядра атома
- 3) числу валентных электронов атома
- 4) числу нейтронов в ядре атома

7



На приведённом рисунке изображена модель атома химического элемента

- 1) 2-го периода VIIA группы
- 2) 2-го периода VIA группы
- 3) 3-го периода VIA группы
- 4) 3-го периода VIIA группы

8

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

1) 8

2) 2

3) 6

4) 4



9. Химическому элементу 2-го периода VIA-группы соответствует

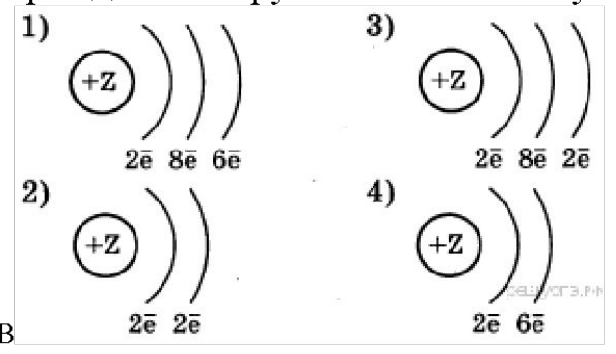


схема распределения электронов

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

10

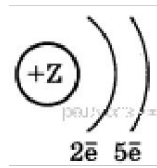


Схема строения электронных оболочек соответствует атому химического элемента

- 1) 2-го периода VIIA группы
- 2) 5-го периода VIIA группы
- 3) 2-го периода VA группы
- 4) 5-го периода IIA группы

11

Число электронов у атома, ядро которого содержит 12 протонов, равно

1) 4

2) 6

3) 8

4) 12

12

Распределению электронов в атоме химического элемента соответствует ряд чисел: 2, 8, 3. В Периодической системе Д. И. Менделеева этот элемент расположен

- 1) в 3-м периоде, IIIA группе
- 2) в 3-м периоде, IIA группе
- 3) во 2-м периоде, IIA группе
- 4) во 2-м периоде, IIIA группе

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

1) +4

2) +12

3) +8

4) +6

14

Четыре электрона находятся во внешнем электронном слое атомов каждого из химических элементов в ряду

1) C, Si, Sn

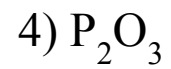
2) O, Cl, I

3) N, C, S

4) Mg, Be, Ca

15

Химический элемент, в атомах которого распределение электронов по слоям: 2, 8, 6, образует высший оксид



16

Химическому элементу 3-го периода VA-группы соответствует схема распределения электронов по слоям:

1) 2, 8, 5

2) 2, 8, 3

3) 2, 5

4) 2, 3