



*Беляева Л. В.,
МАОУ «АМТЭК»*

ГИА-9 химия

A1.

Введите фамилию и имя

Всего заданий **20**

[Начать тестирование](#)

Время тестирования **20** мин.

Порядковый номер химического элемента
равен



1

атомной массе



2

заряду ядра атома



3

числу валентных электронов атома



4

числу нейтронов в ядре атома



Число электронов в атоме равно

1

числу протонов

2

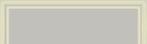
числу нейтронов

3

сумме числа протонов и нейтронов

4

числу энергетических уровней



Ядро атома фтора (^{19}F) образовано



1

10 протонами и 9 электронами



2

10 протонами и 9 нейтронами



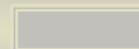
3

9 протонами и 10 нейтронами



4

9 нейтронами и 10 электронами



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



2



14



8



4



У атомов ${}^{27}_{13}\text{Al}$ и ${}^{28}_{14}\text{Si}$ одинаковое число

- 1 нейтронов в ядре
- 2 валентных электронов
- 3 протонов в ядре
- 4 электронов в атоме



Одинаковое число электронных слоев,
содержащих электроны, имеют атомы
элементов

1 Ar и S

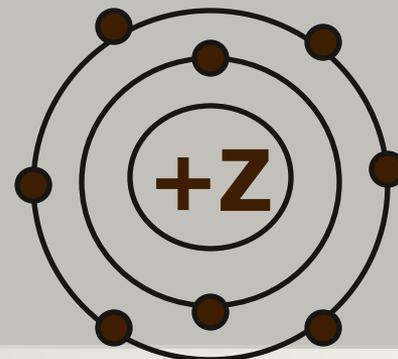
2 N и Si

3 Li и Na

4 He и Ne



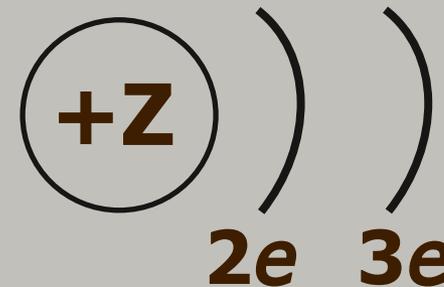
На приведенном рисунке изображена модель атома химического элемента



- 1 2-го периода VIIIA группы
- 2 2-го периода VIA группы
- 3 3-го периода VIA группы
- 4 3-го периода VIIIA группы



Схема строения электронных оболочек соответствует атому химического элемента



- 1 3-го периода IIA-группы
- 2 2-го периода IIIA-группы
- 3 2-го периода VA-группы
- 4 3-го периода VA-группы



В атоме серы распределение электронов по электронным слоям соответствует ряду чисел

- 1 8e,6e,2e
- 2 3e,6e,16e
- 3 2e,6e,8e
- 4 2e,8e,6e



Химическому элементу 3-го периода IA-группы соответствует схема распределения электронов

1 $2e, 8e, 1e$

2 $2e, 1e$

3 $2e, 8e, 2e$

4 $2e, 6e$



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

 1

8

 2

2

 3

6

 4

4



1. Сколько протонов содержится в ядре атома химического элемента, расположенного в 3-м периоде, и во внешнем электронном слое которого находится 5 электронов?

1

5

2

31

3

7

4

15



Три неспаренных электрона во внешнем электронном слое находятся у атома

1 натрия

2 азота

3 фтора

4 серы



Число заполняемых энергетических уровней
и число внешних электронов атома хлора
соответственно равны

1 4 и 6

2 2 и 5

3 4 и 5

4 3 и 7



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



1

O, Cl, I



2

N, C, S



3

C, Si, Sn



4

Mg, Be, Ca



Завершенный внешний электронный слой имеет атом



аргона



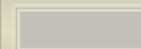
кислорода



серы



водорода



Атомы натрия и фосфора имеют одинаковое



1

значение радиуса атомов



2

значение зарядов ядер атомов



3

число электронов на внешнем электронном слое



4

число заполненных электронных слоев



Число нейтронов в ионе $^{40}\text{Ca}^{+2}$ равно

1 20

2 40

3 2

4 4



Фосфид-иону соответствует схема заполнения электронных слоев

1 $2e, 8e, 5e$

2 $2e, 8e, 8e$

3 $8e, 8e, 2e$

4 $5e, 8e, 6e$



Восемь электронов на внешнем энергетическом уровне имеет ион

1 P^{3+}

2 S^{2-}

3 Cl^{5+}

4 H^{+}



Результаты тестирования

Оценка

Правильных ответов

Набранных баллов

Ошибки в выборе
ответов на задания:

Всего заданий бал.

Снова

Выход

Затрачено времени