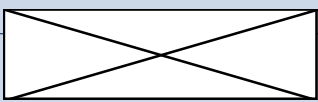


Строение электронной оболочки атома



*Неудача приходит, когда мы забываем о своих идеалах, целях и принципах.
Джавахарлал Неру*

A1

**Максимальное число электронов
на s – подуровне равно**

1

2

2

6

3

10

4

18

A2

**Четыре энергетических уровня
содержат электронные оболочки
атомов:**

1 натрия

2 серебра

3 меди

4 бериллия



A3

Порядковый номер элемента, у которого начинает заполняться 3 p - подуровень

1

5

2

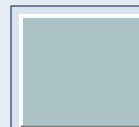
13

3

11

4

31



A4

Электронная схема:



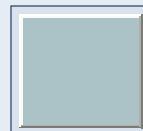
соответствует атомам химического
элемента:

1 углерода

2 аргона

3 фосфора

4 кремния



A5

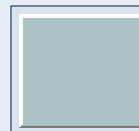
Возможная электронная конфигурация

1 $1p^2$

2 $2s^3$

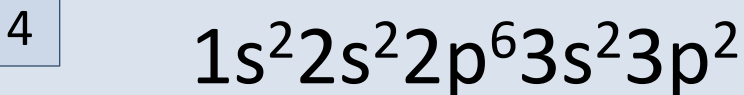
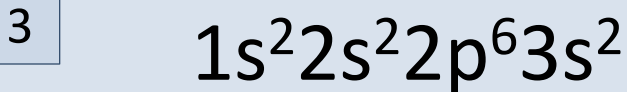
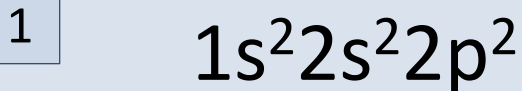
3 $2p^7$

4 $3s^1$



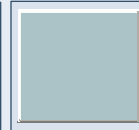
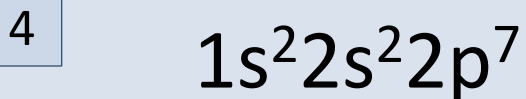
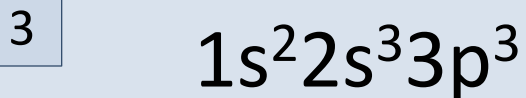
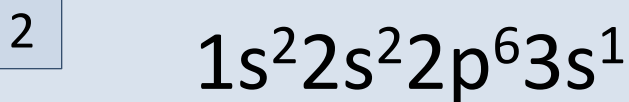
А6

Какая электронная формула соответствует атомам магния:



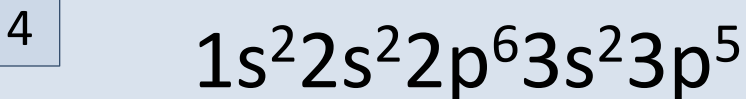
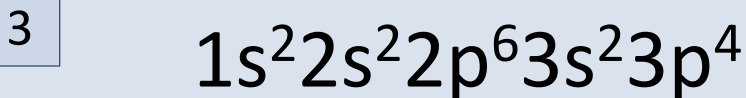
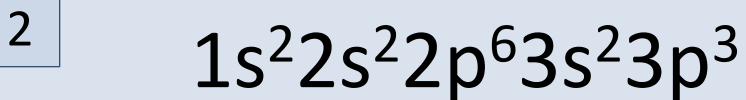
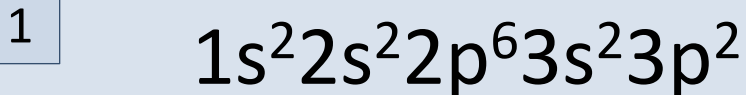
A7

Правильно составленная электронная формула атома - это



A8

**Атомам элемента фосфора
отвечает электронная формула**



A9

**Шесть электронов находится на
внешнем энергетическом уровне
атомов:**

1 углерода

2 серы

3 фосфора

4 фтора

A10

Дополните электронную формулу атома: $1s^2 2s^2 \dots 3s^1$, выберите название химического элемента, которому она соответствует:

1 алюминий

2 литий

3 натрий

4 азот

Анализ работы с тестом

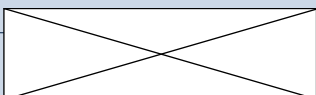
Количество правильных ответов

Количество ошибочных ответов


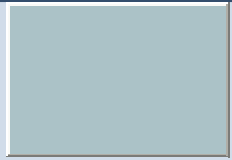
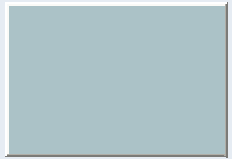
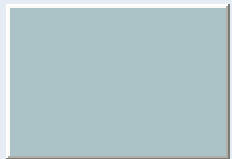
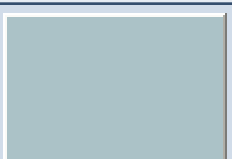
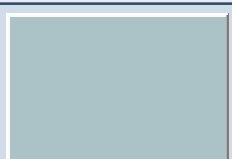

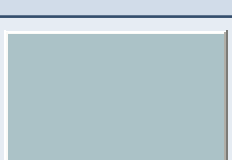
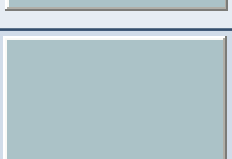
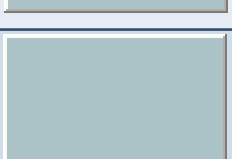
Процент правильных ответов

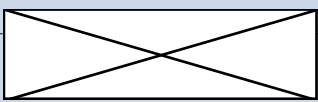
Ваша текущая оценка

Просмотреть легенду ответов



Легенда ответов

	Вопрос 1		Вопрос 6
	Вопрос 2		Вопрос 7
	Вопрос 3		Вопрос 8
	Вопрос 4		Вопрос 9
	Вопрос 5		Вопрос 10



Неудача приходит, когда мы забываем о своих идеалах, ц

Джавахарлал неру

В начало

Выход