

Строение электронной оболочки атома

Подготовил:

Учитель химии и биологии

Высшей квалификационной категории

Баженов Алексей Анатольевич

Тестовый контроль знаний учащихся по химии

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

Тестовый контроль знаний учащихся по химии

A3

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

1 5

2 13

3 11

4 31

Тестовый контроль знаний учащихся по химии

A4

Электронная схема:



соответствует

атомам

химического элемента:

1 углерода

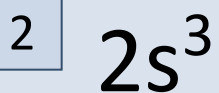
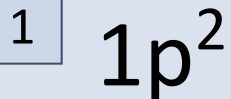
2 аргона

3 фосфора

4 кремния

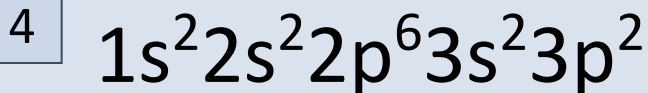
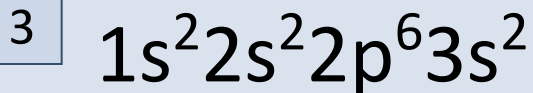
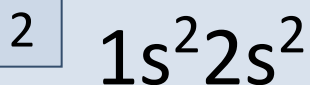
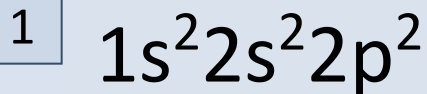
A5

Возможная электронная конфигурация



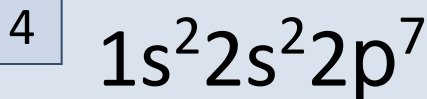
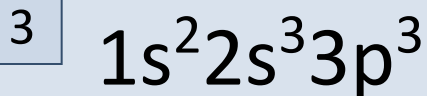
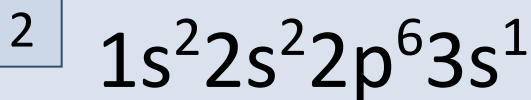
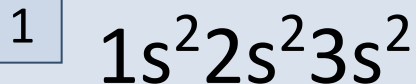
A6

Какая электронная формула соответствует атомам *магния*:



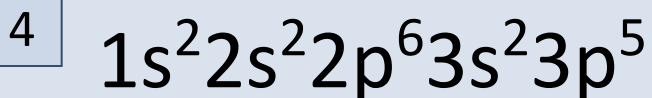
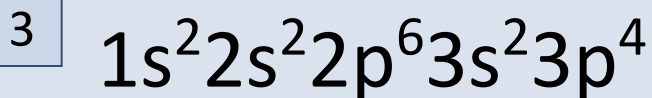
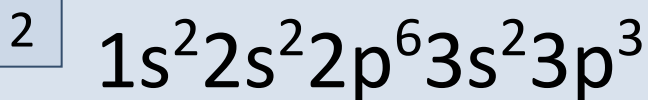
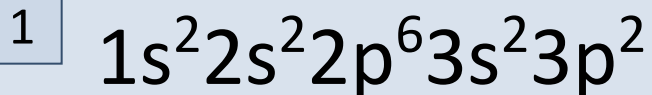
A7

Правильно составленная электронная формула атома - это



A8

**Атомам элемента фосфора
отвечает электронная формула**



Тестовый контроль знаний учащихся по химии

A9

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

1 углерода

2 серы

3 фосфора

4 фтора

Тестовый контроль знаний учащихся по химии

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