

СТРОЕНИЕ ЭЛЕКТРОННЫХ ОБОЛОЧЕК АТОМОВ

1. Запишите схемы строения электронных оболочек атомов химических элементов с порядковыми номерами с 1-го по 10-й I в таблице Д. И. Менделеева, а также калия и кальция.

${}^1_1\text{H}$								${}^2_{10}\text{Ne}$
${}^3_3\text{Li}$	${}^4_4\text{Be}$	${}^5_5\text{B}$	${}^6_6\text{C}$	${}^7_7\text{N}$	${}^8_8\text{O}$	${}^9_9\text{F}$	${}^{10}_{10}\text{Ne}$	
		${}^{19}_{19}\text{K}$		${}^{20}_{20}\text{Ca}$				

2. В приведённом перечне: мышьяк, теллур, германий, йод, селен, полоний, астат, — число элементов, в атомах которых по шесть электронов на внешнем энергетическом уровне, равно:

- | | |
|-----------|------------|
| 1) одному | 3) трём |
| 2) двум | 4) четырём |

Ответ. _____

3. Атомы химических элементов 4-го периода имеют одинаковое число:

- 1) электронов на внешнем энергетическом уровне
- 2) нейтронов
- 3) энергетических уровней
- 4) протонов

Ответ. . _____

4. Установите соответствие между символом химического элемента (в заданном порядке) и числом электронов на внешнем энергетическом уровне его атома. Из букв, соответствующих правильным ответам, вы составите название установки, которая позволит человечеству ещё глубже познать строение атома:

□□□□□□□□.

ЧИСЛО e НА ВНЕШНЕМ ЭНЕРГЕТИЧЕСКОМ УРОВНЕ	СИМВОЛ ХИМИЧЕСКОГО ЭЛЕМЕНТА								
	Mg	Si	I	F	C	Bo	Sn	Ca	Br
2	К	А	П	О	Л	Й	С	Е	М
4	А	О	В	К	А	Т	Д	Ч	Я
7	В	Й	Л	Л	Н	Г	О	Л	Р

5. Установите соответствие между символом химического элемента (в заданном порядке) и числом энергетических уровней в электронной оболочке атома. Из букв, соответствующих правильным ответам, вы составите название частиц из которых, в свою очередь, состоят протоны и нейтроны

□□□□□□.

ЧИСЛО ЭНЕРГЕТИЧЕСКИХ УРОВНЕЙ В ЭЛЕКТРОННОЙ ОБОЛОЧКЕ АТОМА	СИМВОЛ ХИМИЧЕСКОГО ЭЛЕМЕНТА					
	H	O	Ne	He	Mg	S
1	К	А	П	Р	Л	Й
2	А	В	А	К	А	Т
3	В	Й	Л	Л	К	и