

# План

П  
Л  
А  
Н  
  
Х  
А  
Р  
А  
К  
Т  
Е  
Р  
И  
С  
Т  
И  
К  
И

## 1. Положение элемента в ПС:

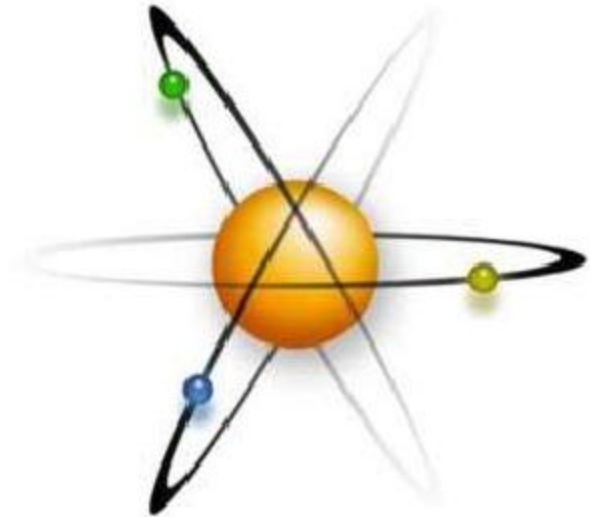
- а) порядковый номер;
- б)  $A_r$ ;
- в) номер группы;
- г) номер периода.

## 2. Строение атома.

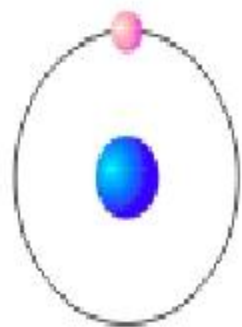
- а) заряд ядра;
- б) число протонов;
- в) число нейтронов;
- г) число электронов.

## 3. Строение электронной оболочки:

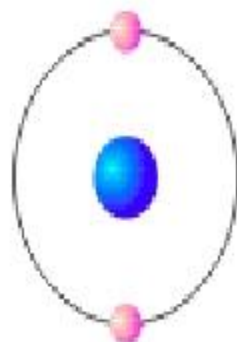
- а) количество энергетических уровней
- б) количество электронов на каждом уровне
- в) электронная конфигурация атома



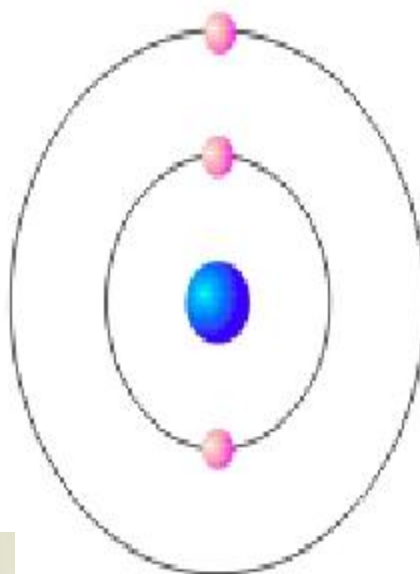
Водород



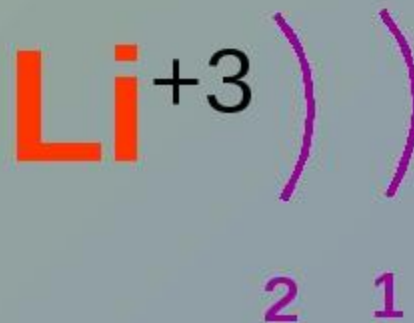
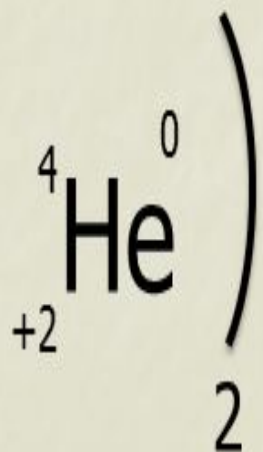
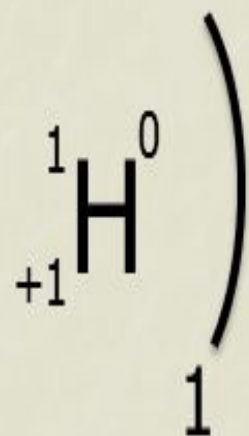
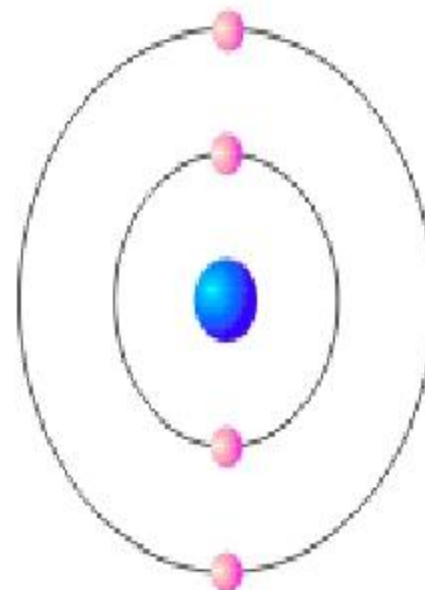
Гелий



Литий



Бериллий



		I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII		
D	1	H 1 $\text{(+1)}$									2 He $\text{(+2)}$ 2
	2	Li 3 $\text{(+3)}$ 21	Be 4 $\text{(+4)}$ 22	5 B $\text{(+5)}$ 23	6 C $\text{(+6)}$ 24	7 N $\text{(+7)}$ 25	8 O $\text{(+8)}$ 26	9 F $\text{(+9)}$ 27			10 Ne $\text{(+10)}$ 28

1  
IA  
1  
**H**  
Водород  
1,01

$e^- = 1$   
 $p^+ = 1$   
 $n^0 = 1 - 1 = 0$



2  
**Li**  
Литий  
6,94

$e^- = 3$   
 $p^+ = 3$   
 $n^0 = 7 - 3 = 4$



3  
**Na**  
Натрий  
22,99

$e^- = 11$   
 $p^+ = 11$   
 $n^0 = 23 - 11 = 12$

