

План

П
Л
А
Н

Х
А
Р
А
К
Т
Е
Р
И
С
Т
И
К
И

1. Положение элемента в ПС:

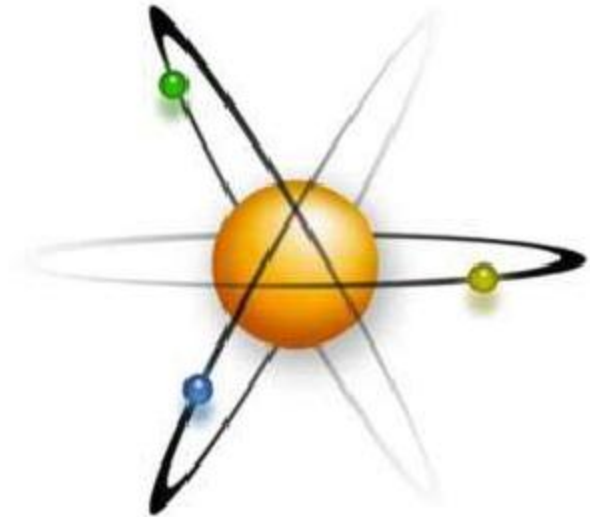
- а) порядковый номер;
- б) A_r ;
- в) номер группы;
- г) номер периода.

2. Строение атома.

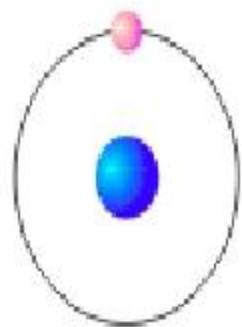
- а) заряд ядра;
- б) число протонов;
- в) число нейтронов;
- г) число электронов.

3. Строение электронной оболочки:

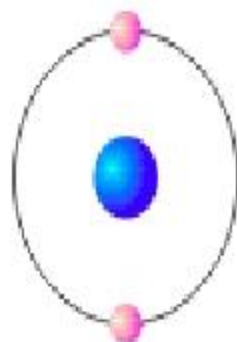
- а) количество энергетических уровней
- б) количество электронов на каждом уровне
- в) электронная конфигурация атома



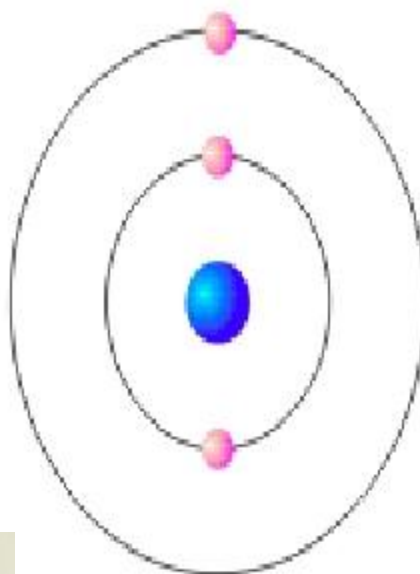
Водород



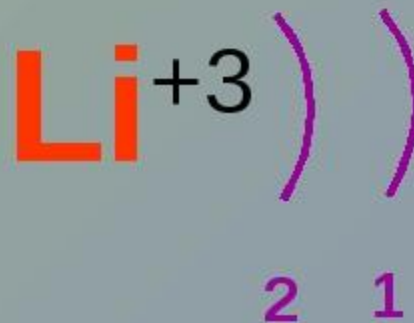
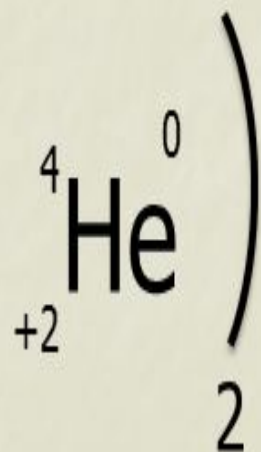
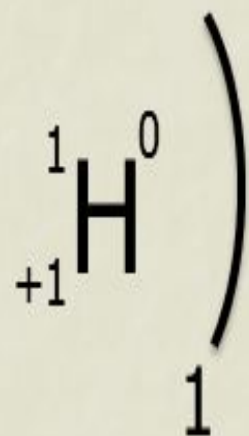
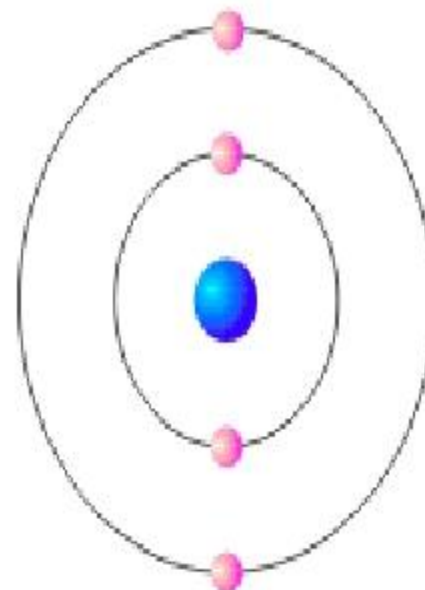
Гелий



Литий



Бериллий



		I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII
D	1	H 1 $(+1)$							2 He $(+2)$ 2
	2	Li 3 $(+3)$ 2	Be 4 $(+4)$ 2	B 5 $(+5)$ 2	C 6 $(+6)$ 2	N 7 $(+7)$ 2	O 8 $(+8)$ 2	F 9 $(+9)$ 2	10 Ne $(+10)$ 2

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

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

