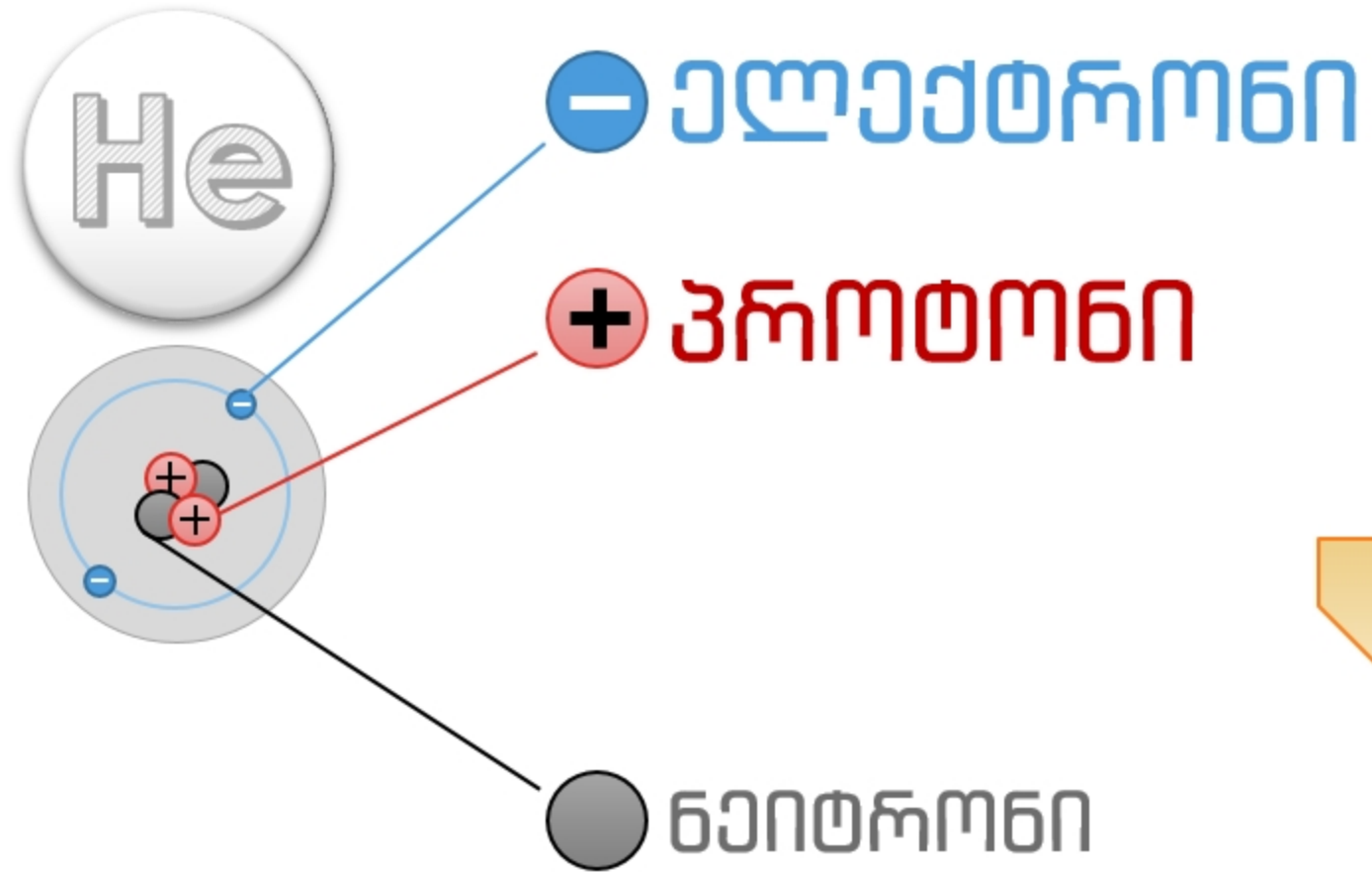
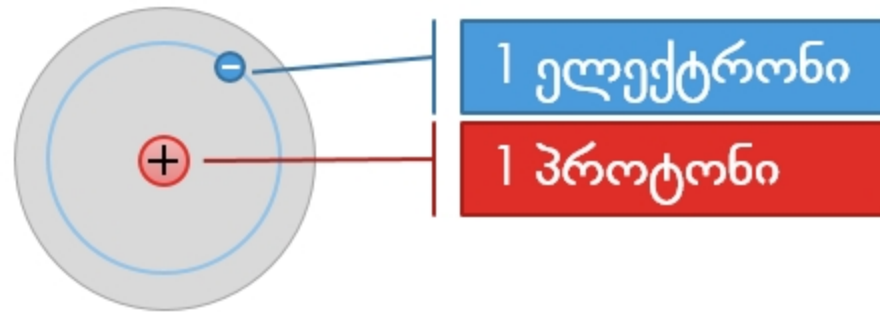


ატომის აღნაგობა

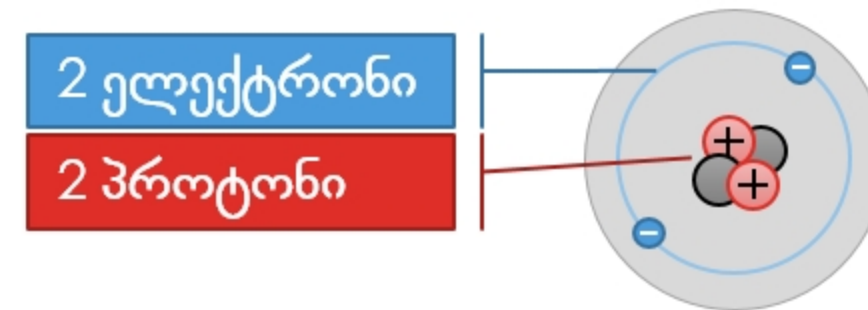


დასამახსოვრებელია

- ელექტრონი დამუხტულია უარყოფითად
- პროტონი დამუხტულია დადებითად

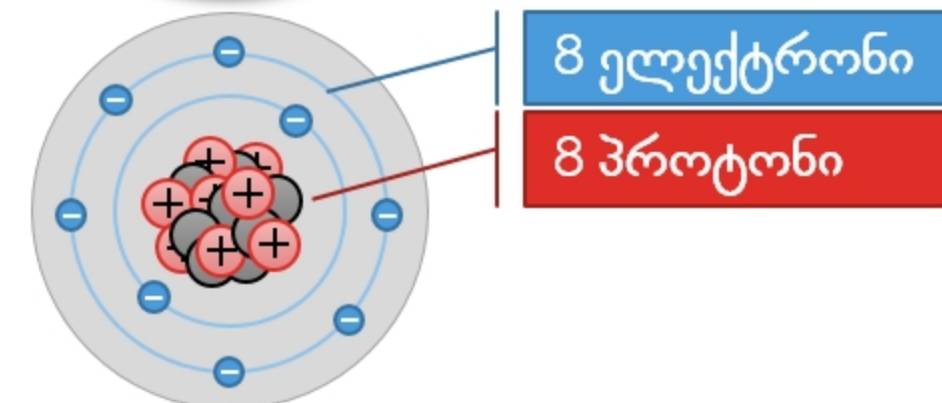
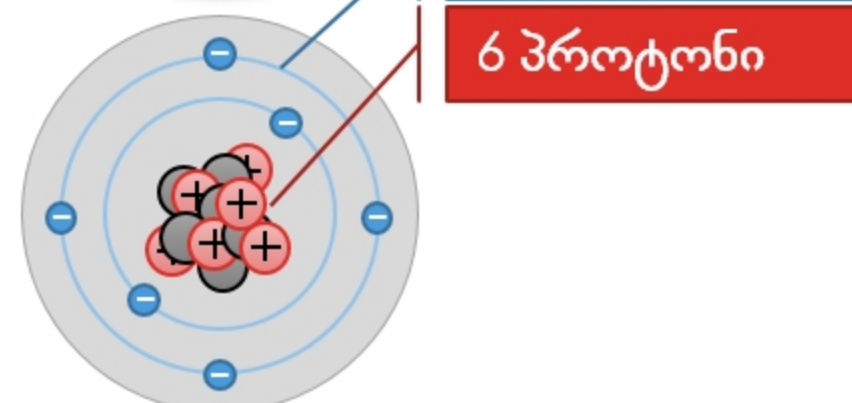
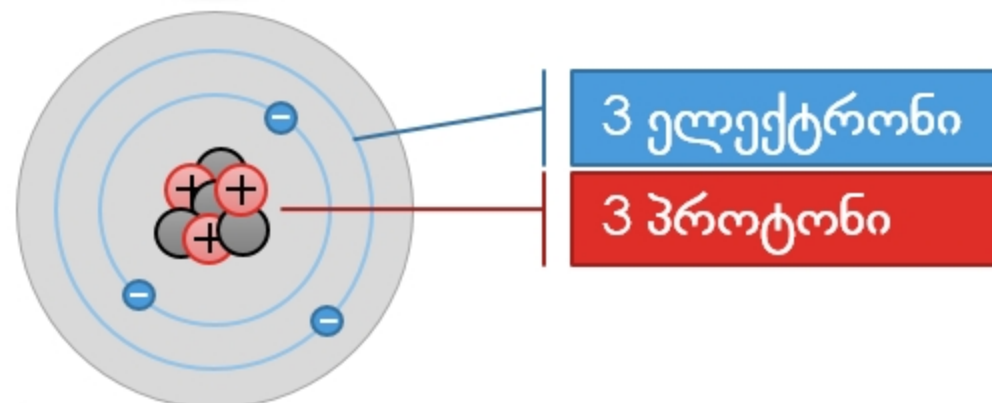


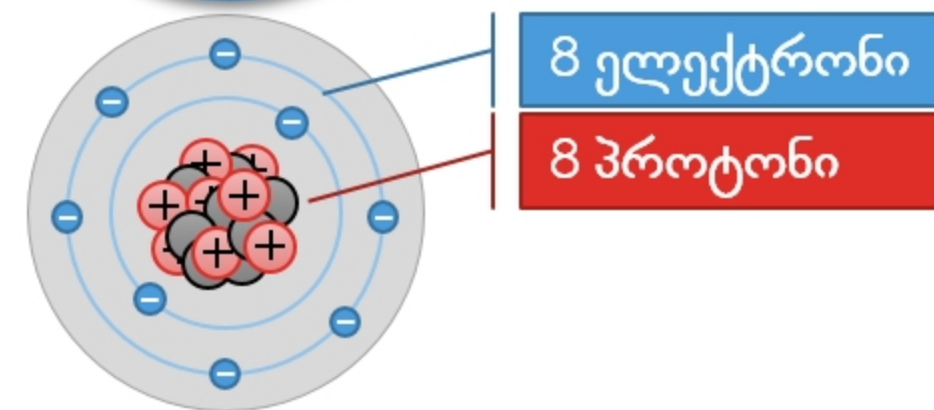
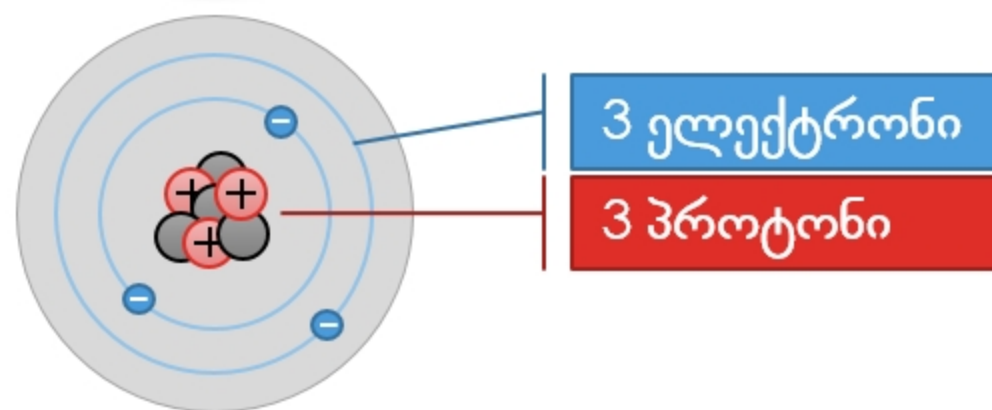
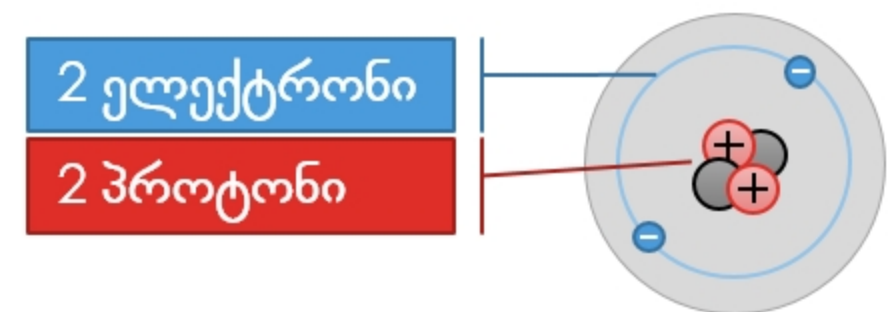
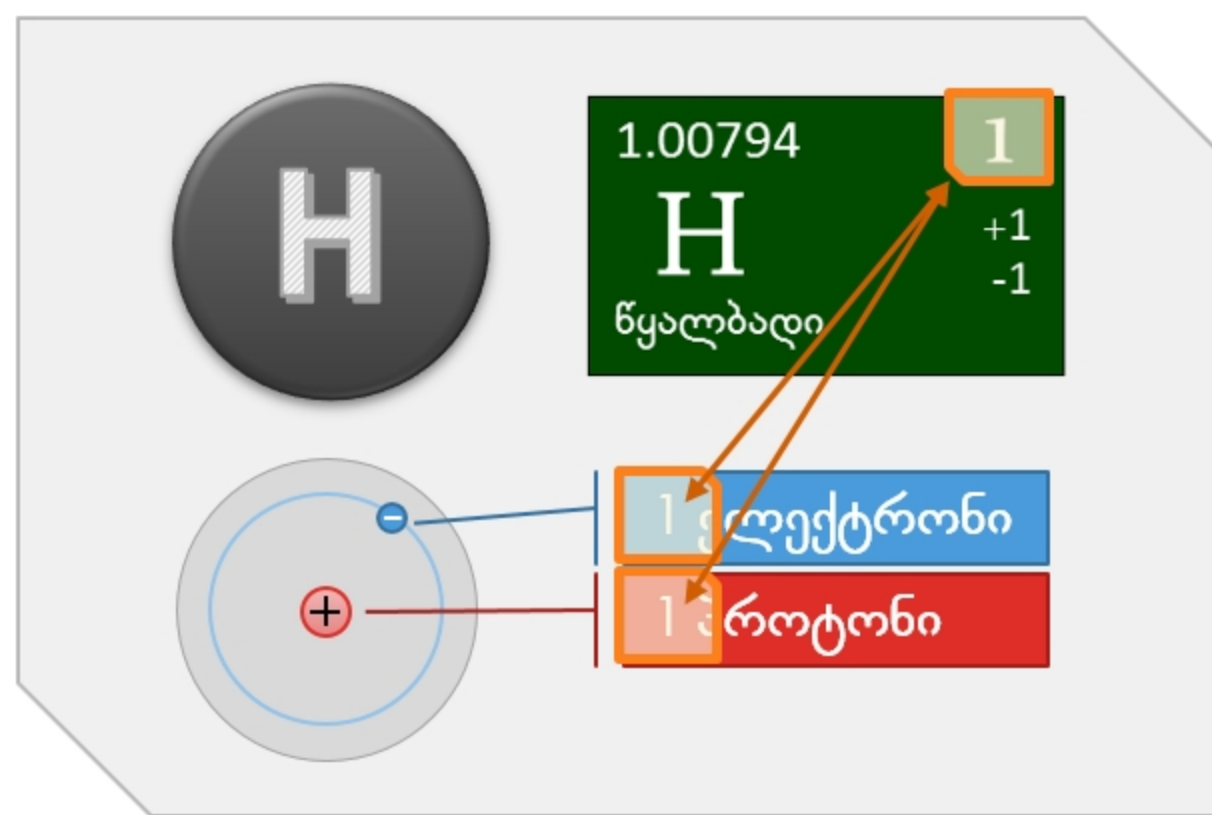
ატომის აღნაგობა

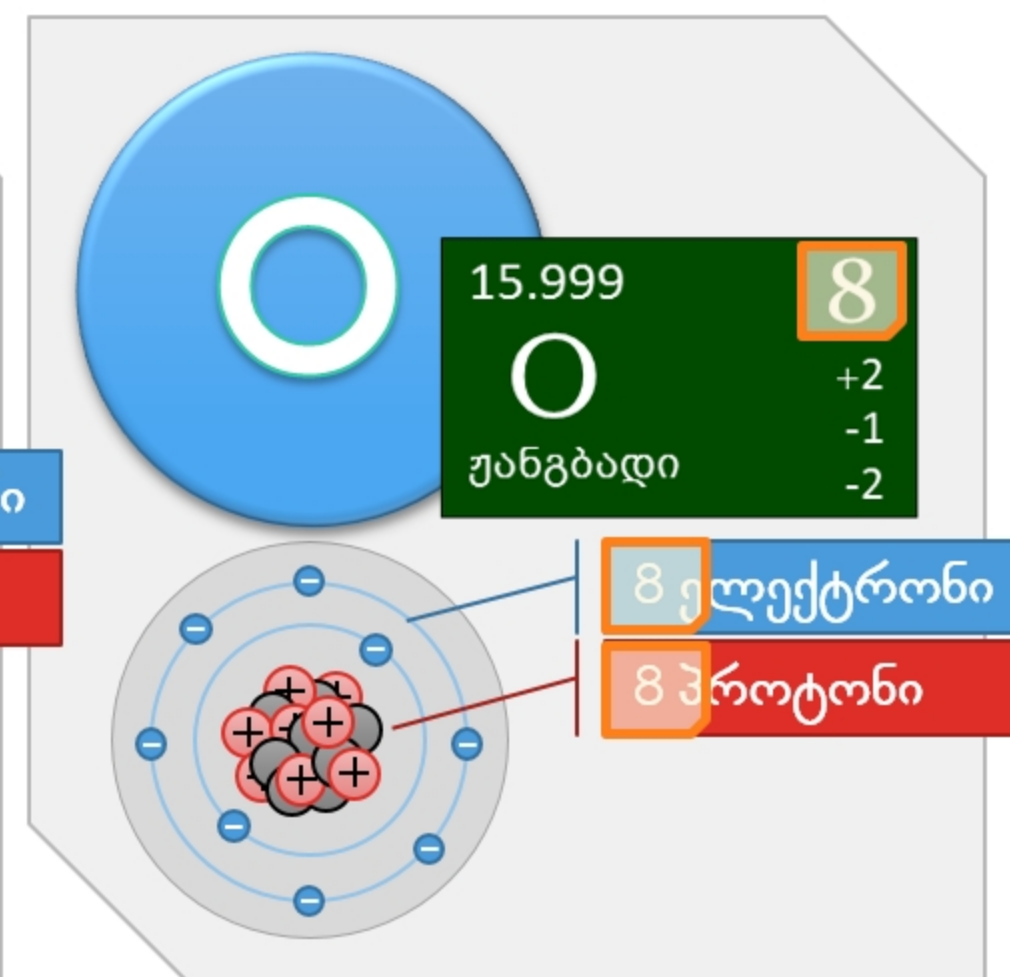
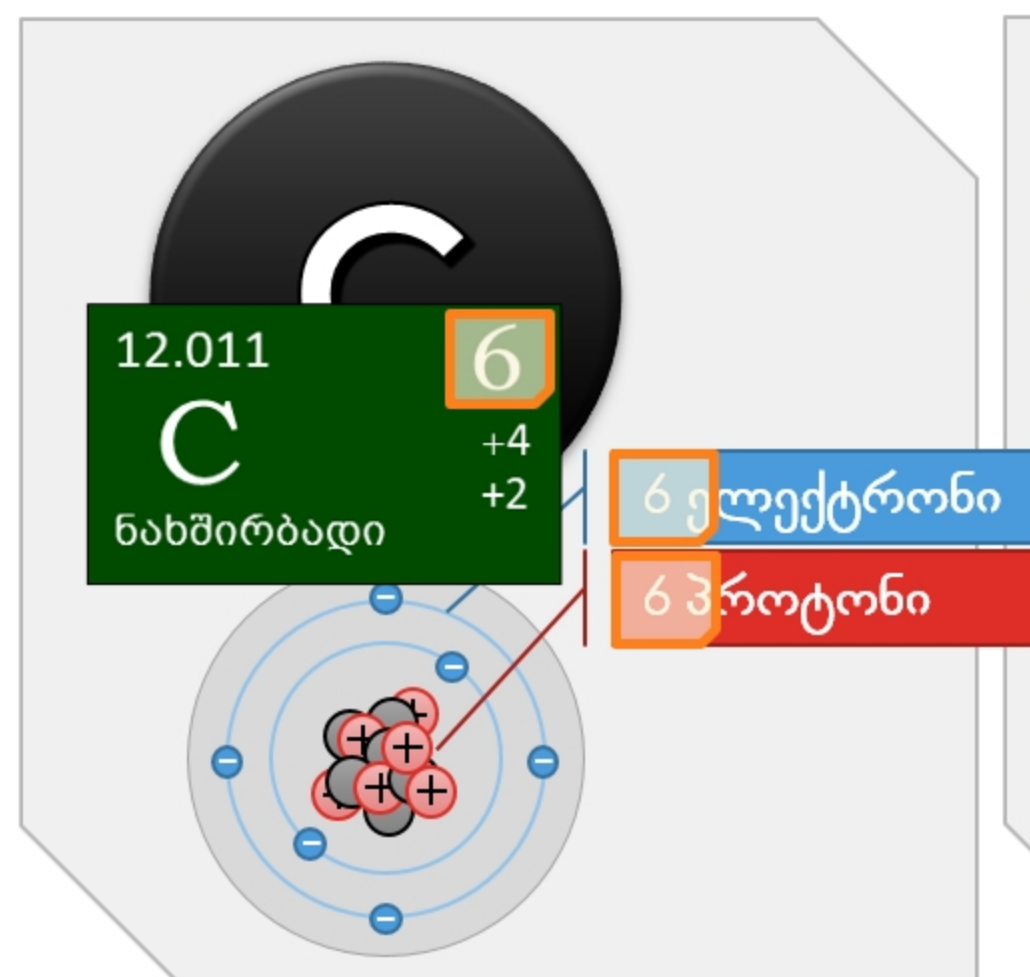
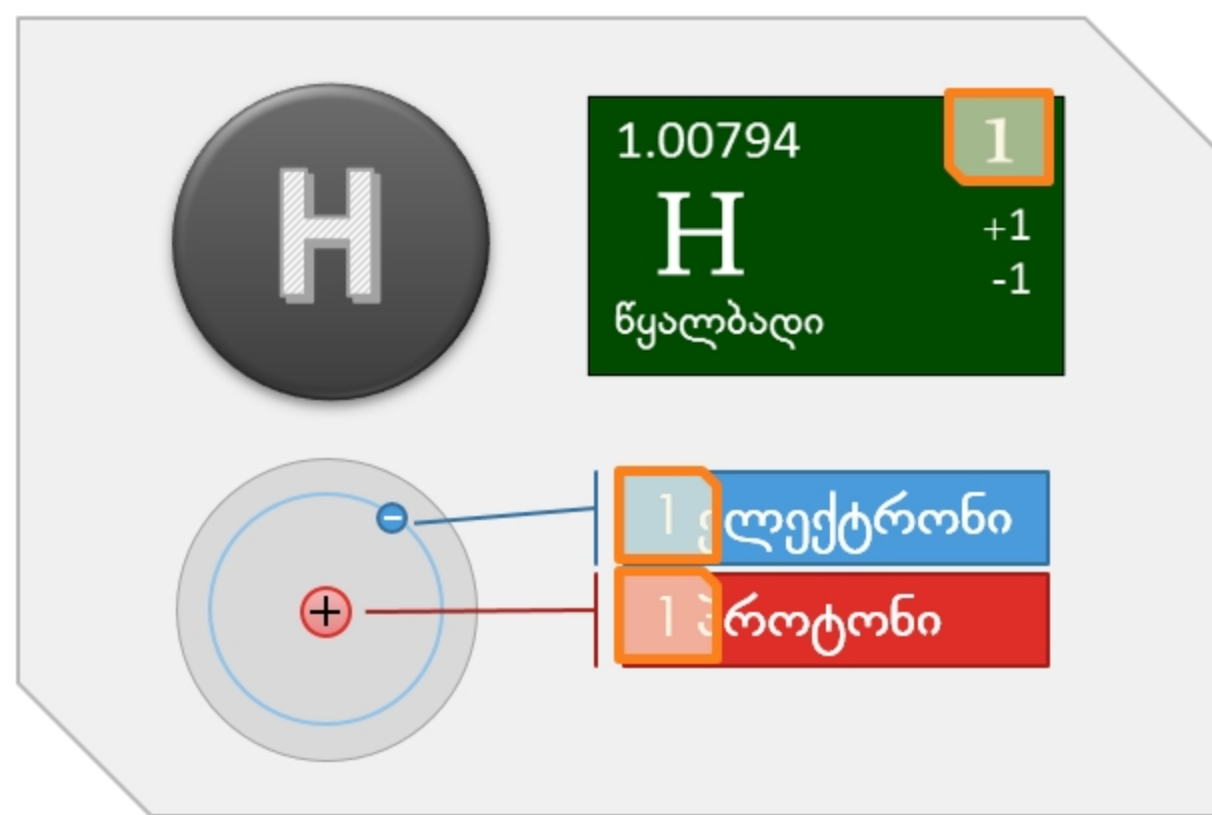


დასამახსოვრებელია

ატომებში პროტონთა და ელექტრონთა რაოდენობა ერთნაირია.









1.00794
H
წყალბადი

1
+1
-1

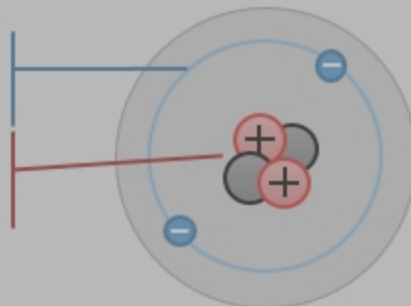


1 ელექტრონი
1 პროტონი



4.003
He
ჰელიუმი

2
0



2 ელექტრონი
2 პროტონი

დასამუშავებელია

ელემენტის რიგითი ნომერი განსაზღვრავს ატომში პროტონისა და ელექტრონების რაოდენობას
მაგ. როდესაც ელემენტის რიგითი ნომერი არის 14, მის ატომში 14 პროტონი და 14 ელექტრონია.

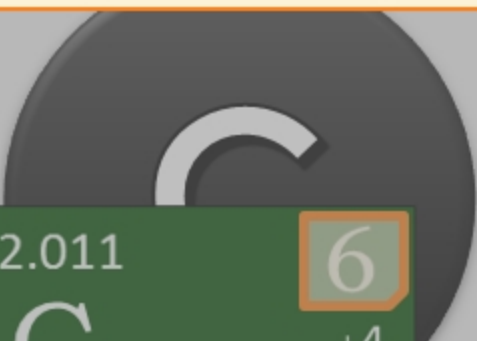


6.941
Li
ლითიუმი

3
+1

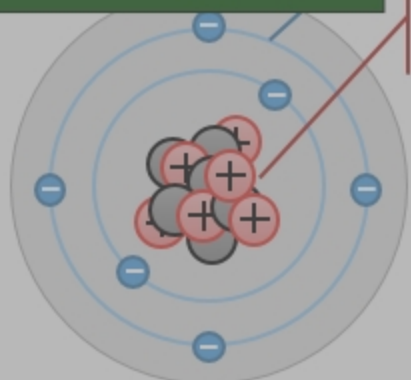


3 ელექტრონი
3 პროტონი

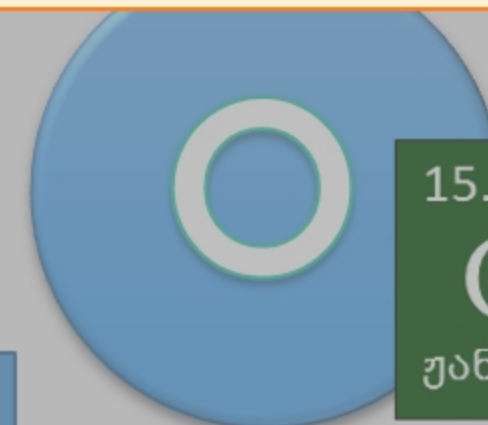


12.011
C
ნახშირბადი

6
+4
+2

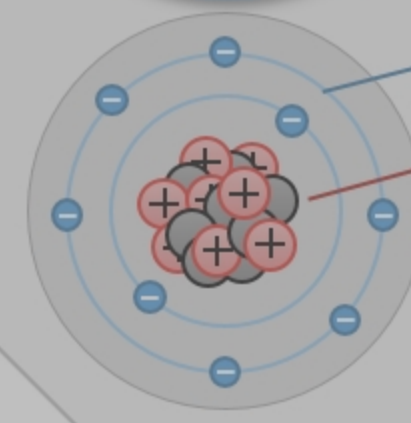


6 ელექტრონი
6 პროტონი



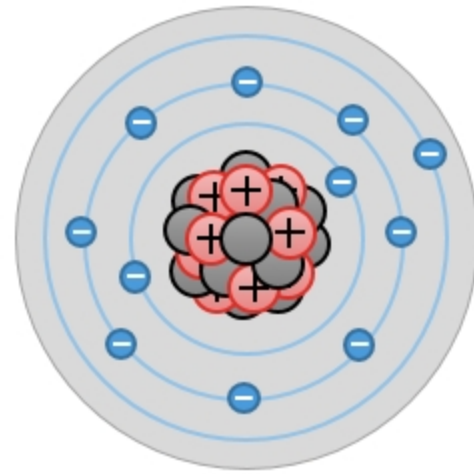
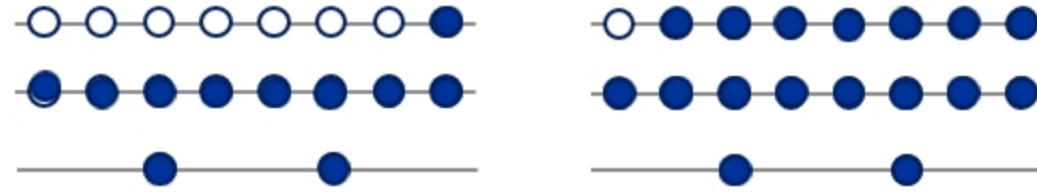
15.999
O
ჟანგბადი

8
+2
-1
-2



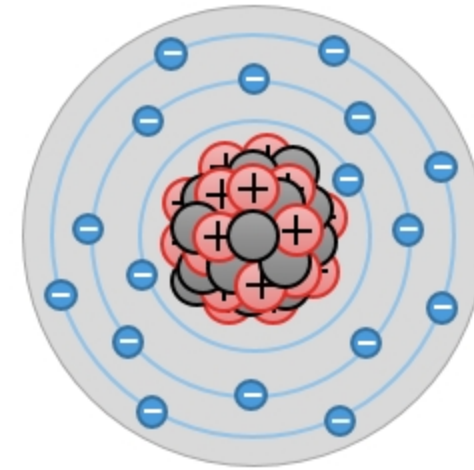
8 ელექტრონი
8 პროტონი

ატომთა მოთივანება



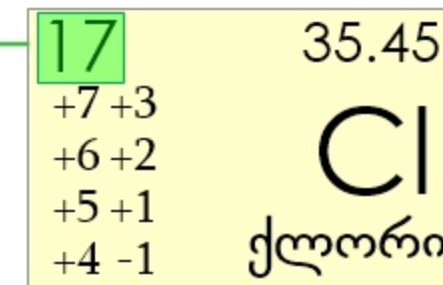
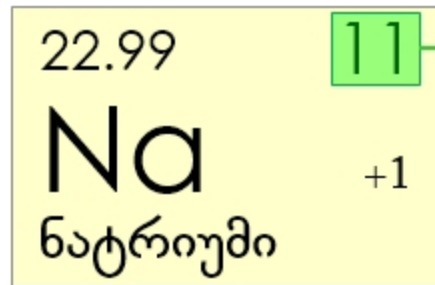
Na

$P = +11$
 $e = -11$

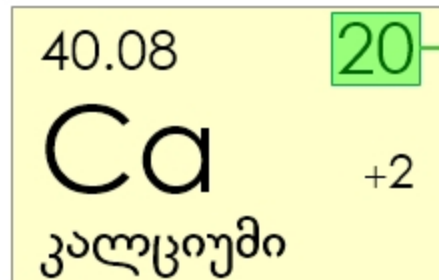
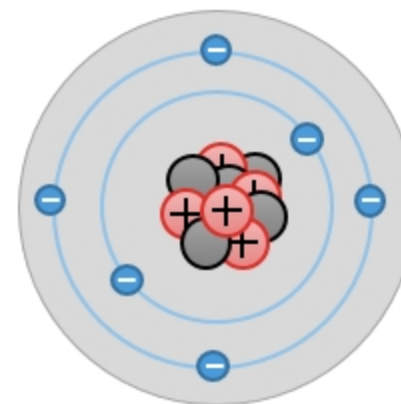
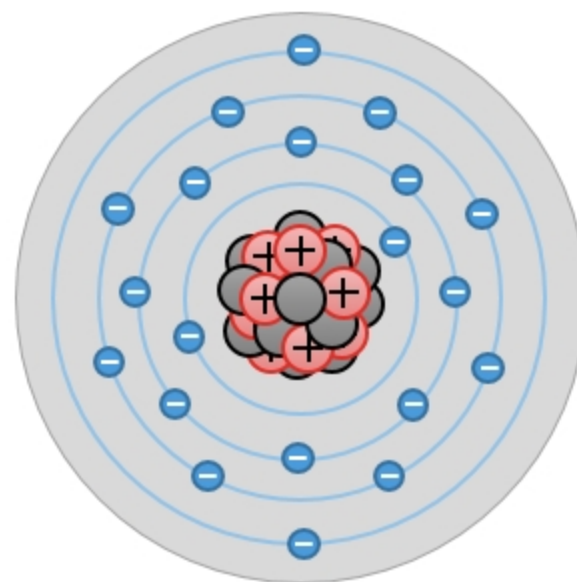
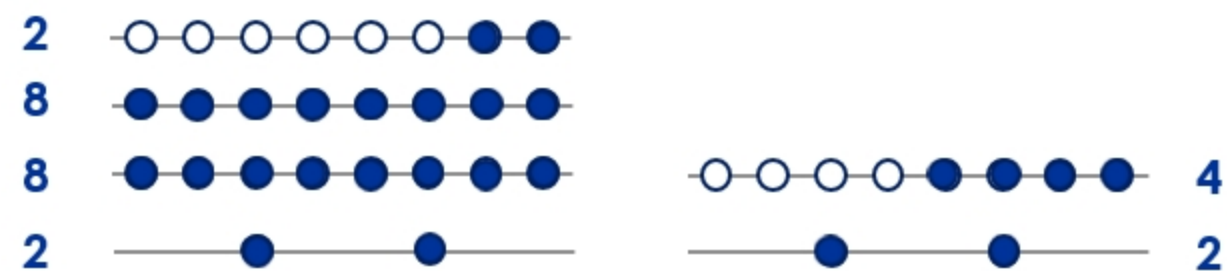


Cl

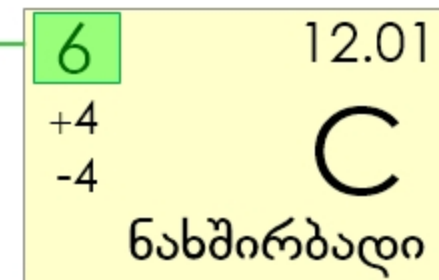
$P = +17$
 $e = -17$



ატომთა მოთივასი



$P = +20$
 $e = -20$



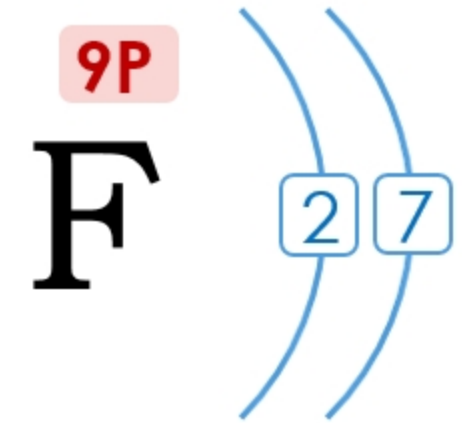
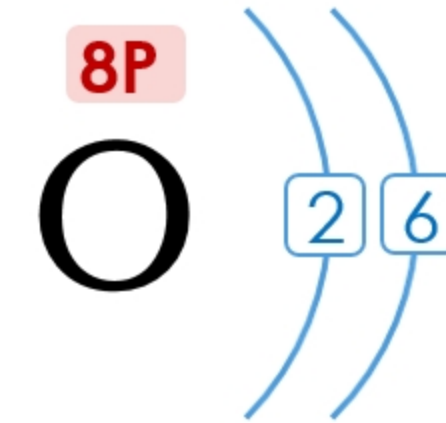
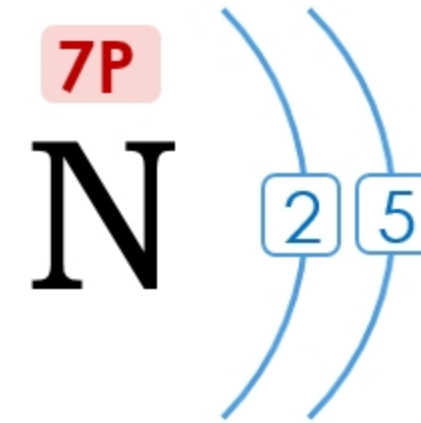
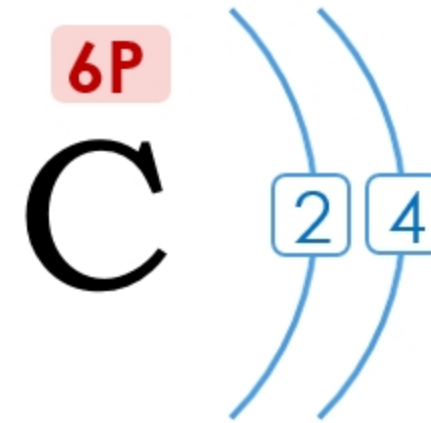
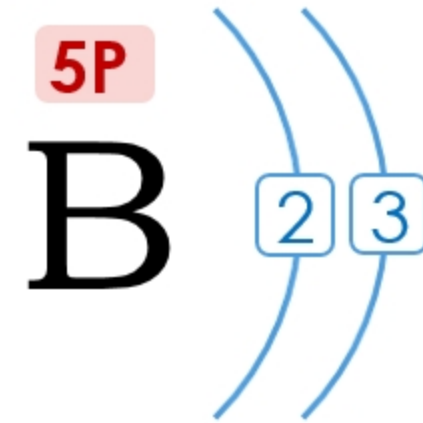
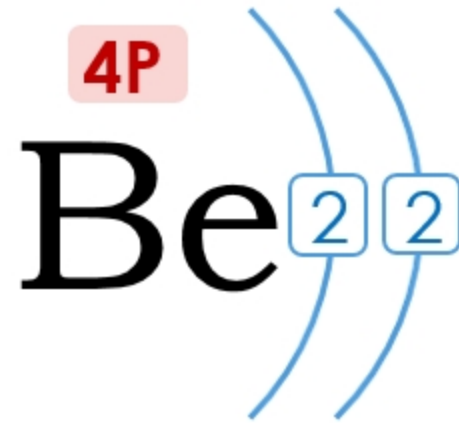
$P = +6$
 $e = -6$



დასამახსოვრებელია

- „ელექტრონებით შევსება“ ხდება შიდა (აგომბირთვთან მყოფი) შრიდან გარე შრემდე.
- პირველი ელექტრონული შრე იტევს 2 ელექტრონს ხოლო დანარჩენნი მაქსიმუმ 8.

მაგ. თუ ატომში არის 19 ელექტრონი მის კონფიგურაციაში ელექტრონთა განაწილება იქნება შემდეგი: პირველ შრეზე 2 ელექტრონი; მეორე შრეზე 8; მესამეზე 8; მეოთხეზე 1.



6.941	3
Li	+1
ლითიუმი	

9.012	4
Be	+2
ბერილიუმი	

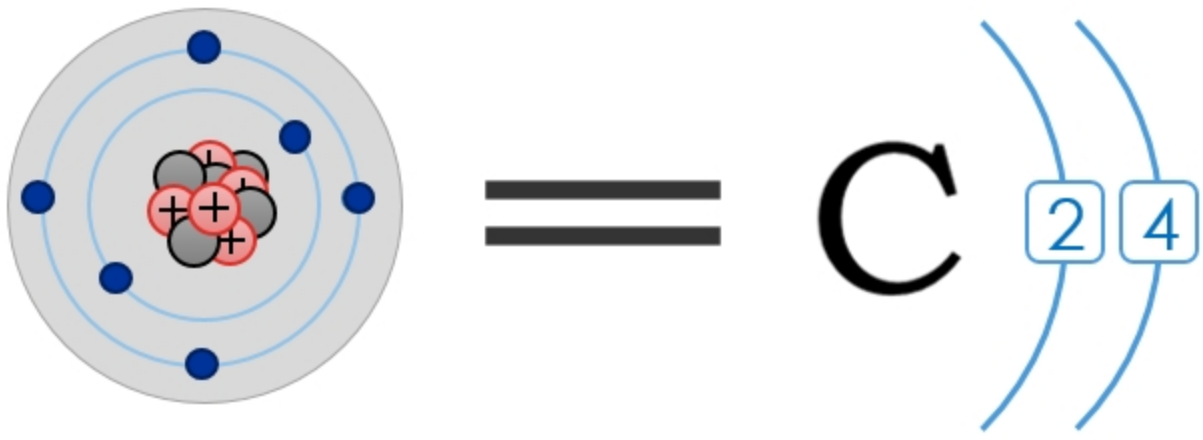
10.81	5
B	+3
ბორი	

12.011	6
C	+4 -4
ნახშირბადი	

14.007	7
N	+5 -3
აზოტი	

15.999	8
O	-2
ოქსიგენი	

18.998	9
F	-1
ფტორი	



3P

Li $\left(\begin{smallmatrix} 2 \\ 1 \end{smallmatrix} \right)$

6.941	3
Li	+1
ლითიუმი	

4P

Be $\left(\begin{smallmatrix} 2 \\ 2 \end{smallmatrix} \right)$

9.012	4
Be	+2
ბერილიუმი	

5P

B $\left(\begin{smallmatrix} 2 \\ 3 \end{smallmatrix} \right)$

10.81	5
B	+3
ბორი	

6P

C $\left(\begin{smallmatrix} 2 \\ 4 \end{smallmatrix} \right)$

12.011	6
C	+4 -4
ნახშირბადი	

7P

N $\left(\begin{smallmatrix} 2 \\ 5 \end{smallmatrix} \right)$

14.007	7
N	+5 -3
აზოტი	

8P

O $\left(\begin{smallmatrix} 2 \\ 6 \end{smallmatrix} \right)$

15.999	8
O	-2
ოქსიგენი	

9P

F $\left(\begin{smallmatrix} 2 \\ 7 \end{smallmatrix} \right)$

18.998	9
F	-1
ფტორი	

ურჩევნიათ ელექტრონების გაცემა

ურჩევნიათ ელექტრონების მიღება