

# Тема: Строение электронных оболочек атомов.

# Тема: Строение электронных оболочек атомов.

Повторение

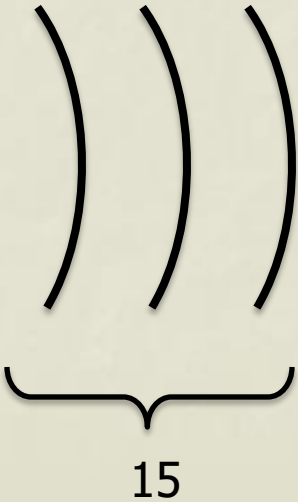
Проверка знаний

I. Электронная оболочка – это совокупность электронов, двигающихся вокруг ядра атома.

Восходящее число (N) обозначает ряд чисел, которые соответствуют номеру энергетического уровня.

$N = 2n^2$

Период	Группа
3	V 5
	P 15 30,9748 Фосфор



$n = 1, N = 2 \cdot 1^2 = 2$

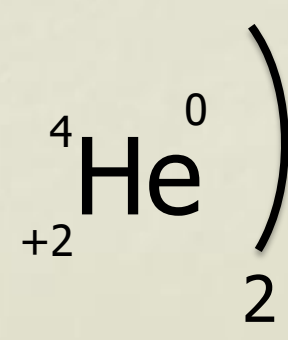
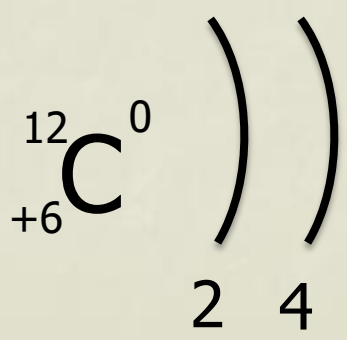
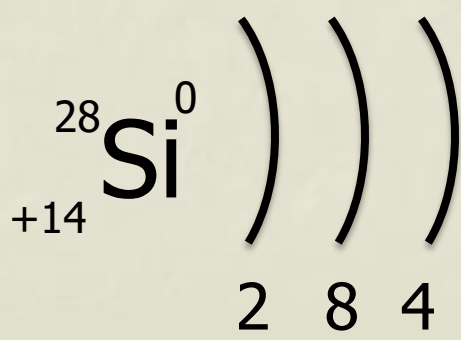
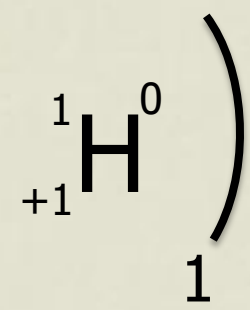
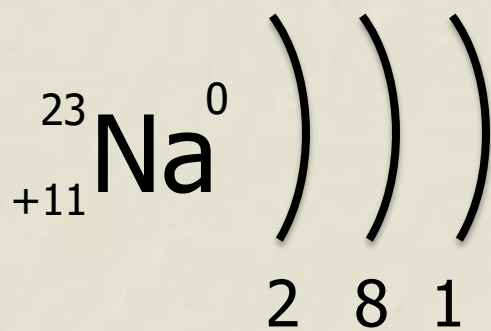
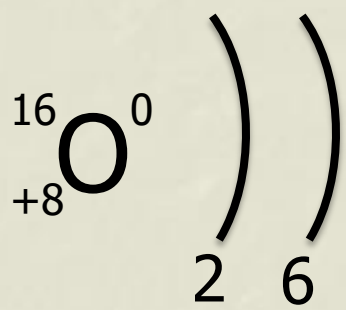
$n = 2, N = 2 \cdot 2^2 = 8$

Общее число электронов  
 $e =$

Проверка

# Тема: Строение электронных оболочек атомов.

II. Нарисуйте схемы строения электронных оболочек атомов: кислорода, натрия, водорода, кремния, углерода, гелия.



20/06/18

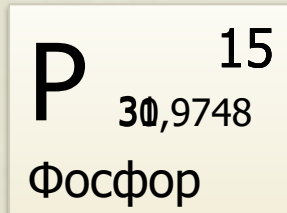
# Тема: Строение электронных оболочек атомов.

Домашнее задание.

& 8 Стр. 46 - 50

Нарисуйте схемы строения электронных оболочек атомов:  
бора, магния, хлора, лития, серы, алюминия.

Определить число протонов , нейтронов и электронов.



$$\begin{array}{lcl} P = & (+15) & \\ e = & (-15) & \} = 0 \\ N = & -15 & = 16 \end{array}$$

P

## Правила:

1. Порядковый номер элемента определяет заряд ядра и равен числу протонов.
2. Атом в целом электронейтрален. Число протонов равно числу электронов .
3. Масса атома складывается из числа протонов и нейтронов.

# Проверка знаний.

Определить число протонов, электронов и нейтронов у атомов:

Cu, S, As, Sn, Co.