

Тема: Строение электронных оболочек атомов.

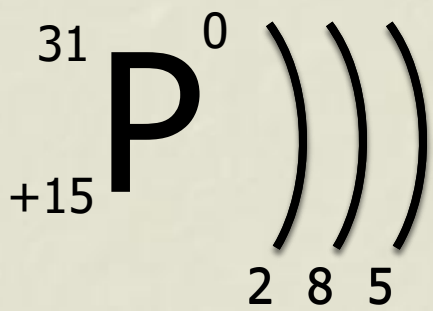
Тема: Строение электронных оболочек атомов.

Повторение

Проверка знаний

I. Строение электронной оболочки.

- Орбитали не оккупированы в состоянии атома.



- квантовая ячейка

Первый уровень

s – орбиталь



Второй уровень

s – орбиталь



p – орбиталь



Третий уровень

s – орбиталь



p – орбиталь



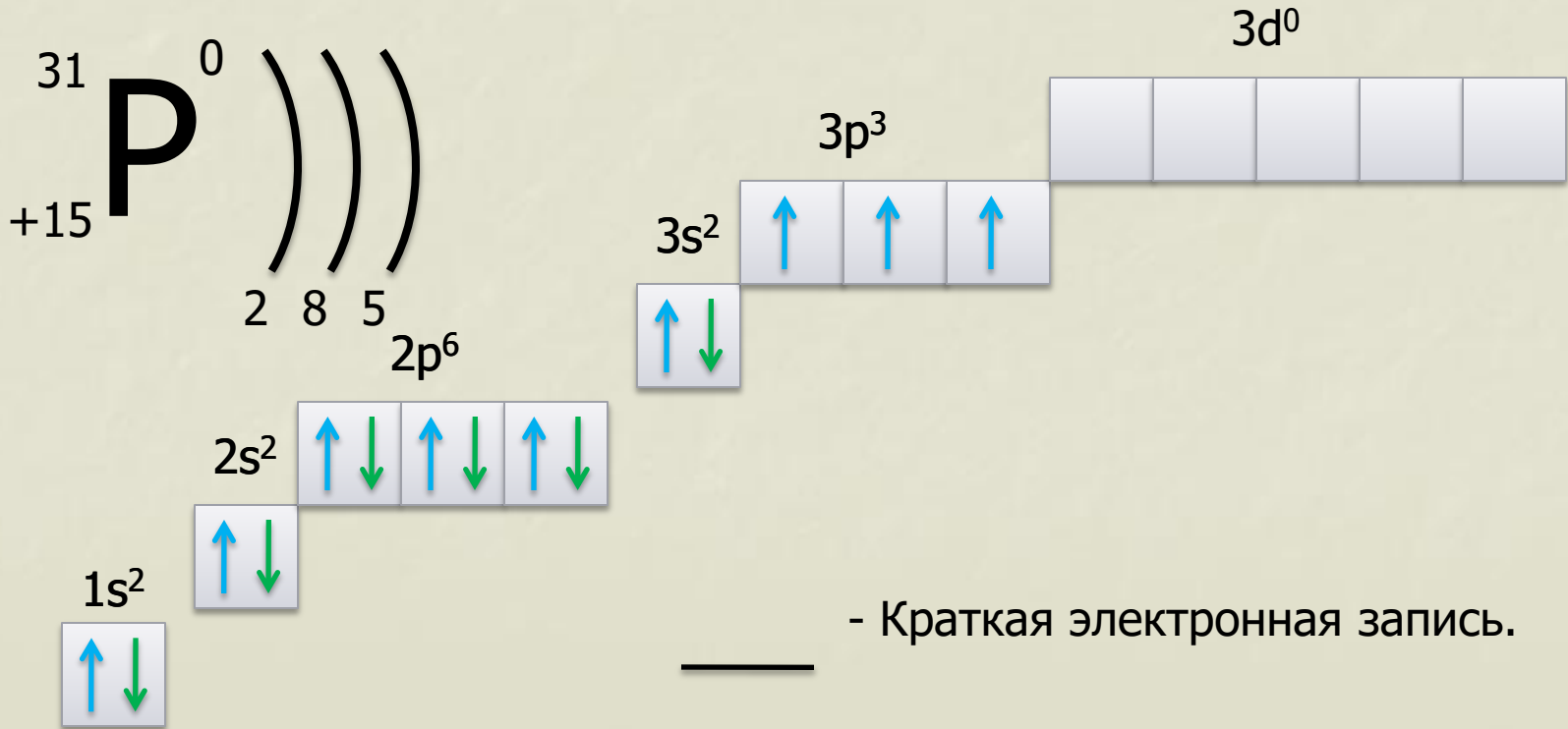
d – орбиталь



Тема: Строение электронных оболочек атомов.

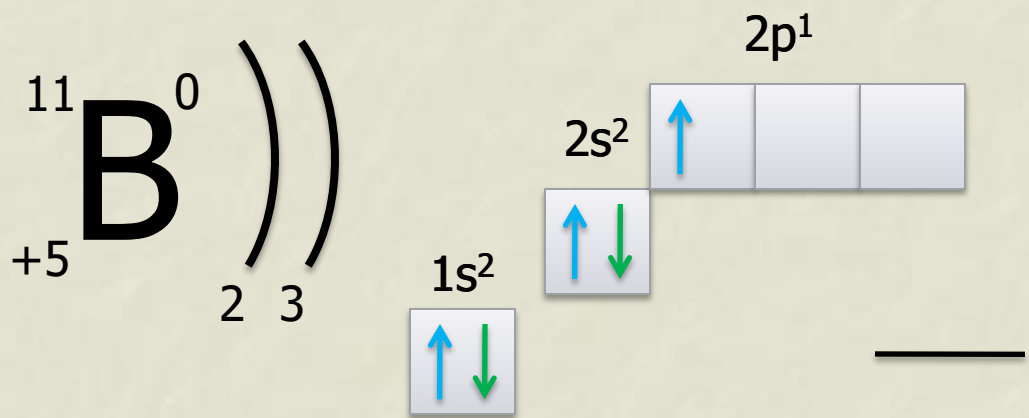
I. Строение электронной оболочки.

- Орбиталь квантовой ячейки может находиться два электрона с разными спинами.



Тема: Строение электронных оболочек атомов.

II. Составить строение электронной оболочки элемента: В, Cl.



20/06/18

Тема: Строение электронных оболочек атомов.

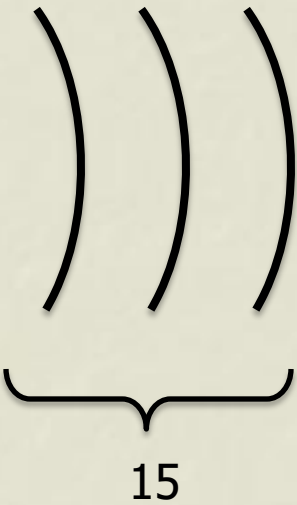
Домашнее задание.

& 8 Стр. 51 - 52

Составить строение электронной оболочки элемента: Si

Повторение.

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 знаний.

Нарисуйте схемы строения электронных оболочек атомов:

C, S, Mg.