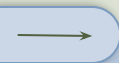


Строение электронных оболочек атомов



Тема Электронная оболочка атома.

Урок 14

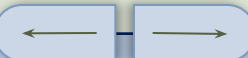


Проверка знаний

Устн

Письменн

1. Что такое электронная оболочка?
2. Как определить количество энергетических уровней у элемента по периодической системе?
3. Какая формула расчета максимального количества электронов на энергетическом уровне?
4. Как по периодической системе определить количество электронов у электронейтрального атома химического элемента?
5. Как определить количество электронов на последнем уровне у элемента по периодической системе?



Тема Электронная оболочка атома.

Урок 14

Проверка знаний

УСТН

Письменн

о
Нарисуйте схемы строения электронных оболочек атомов ${}^7_3\text{Li}$, ${}^{24}_{12}\text{Mg}$, ${}^{40}_{18}\text{Ar}$

• Лития
• Магния

• Аргона
• Фтора
• Серы

2 8 2

2 8 8

32
+16 S 0
2 8 6

Продолжить 

а: $\text{P}::\text{S}$

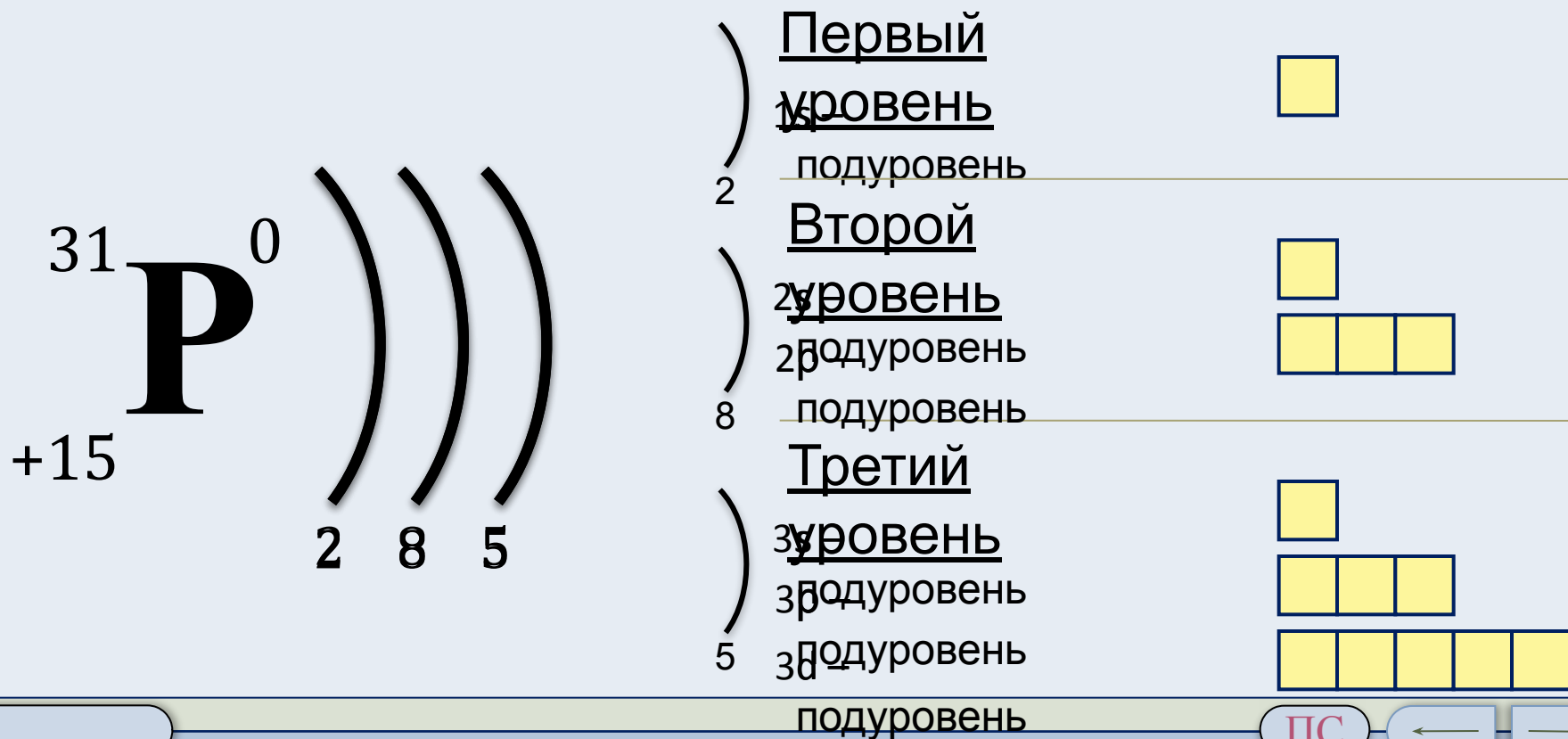
Тема Электронная оболочка атома.

Урок 14



I. Строение электронной оболочки

- Электронная оболочка атома состоит из подуровней.

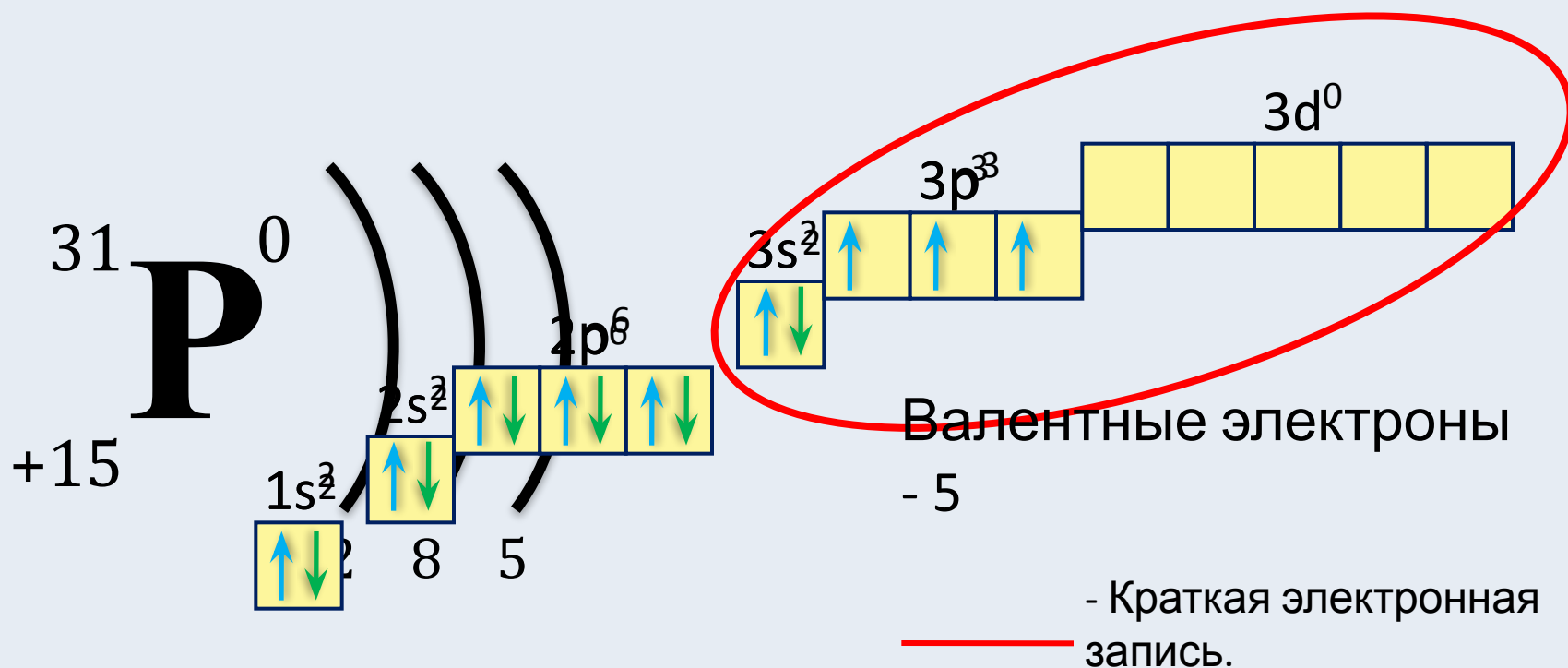


Тема Электронная оболочка атома.

Урок 14

I. Строение электронной оболочки

- Электронный подуровень состоит из орбиталей.
- Подуровень состоит из орбиталей, различающихся разными квантовыми числами.



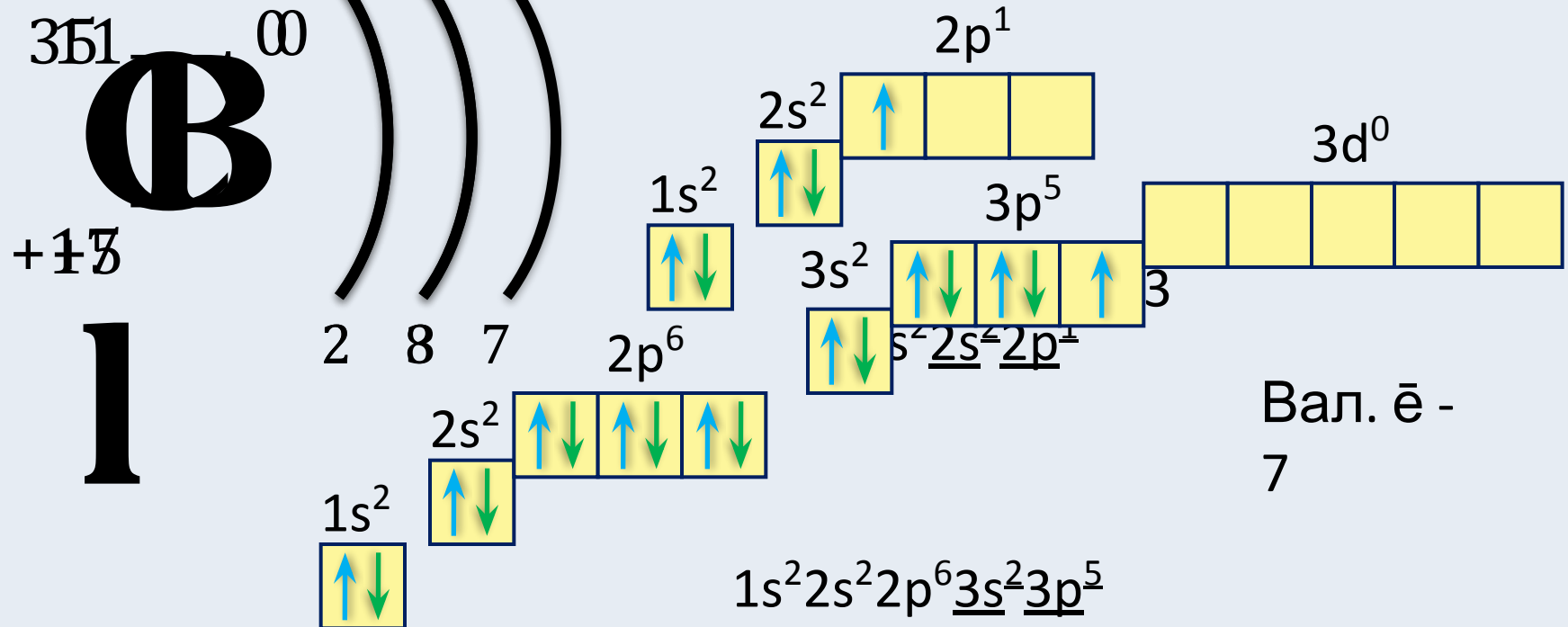
Тема Электронная оболочка атома.

Урок 14

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

Проверка

а:



Тема Электронная оболочка атома.

Урок 14



Домашняя работа

Параграф 37, стр. 129-

135
Составить строение электронной
оболочки элемента: Si

Дополнительный материал

Орбитально – планетарная модель
строения атома



Конструктор строения электронной
оболочки

