

Урок

14

Строение

электронных

оболочек

Разработал:

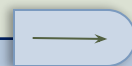
Учитель химии, биологии

высшей

категории

КЕАЛ ФРКА ДОНСИ  
АТОМОВ

Баженков Алексей Анатольевич



# 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

Нарисуйте схемы строения электронных оболочек атомов  $\text{Li}^0$ ,  $\text{Mg}^{+12}$ ,  $\text{Ar}^{+18}$

Лития  
• Магния

• Аргона  
• Фтора  
• Серы

2 8 2

2 8 8

32  
+16 S  
2 8 6

Продолжить 

а: 

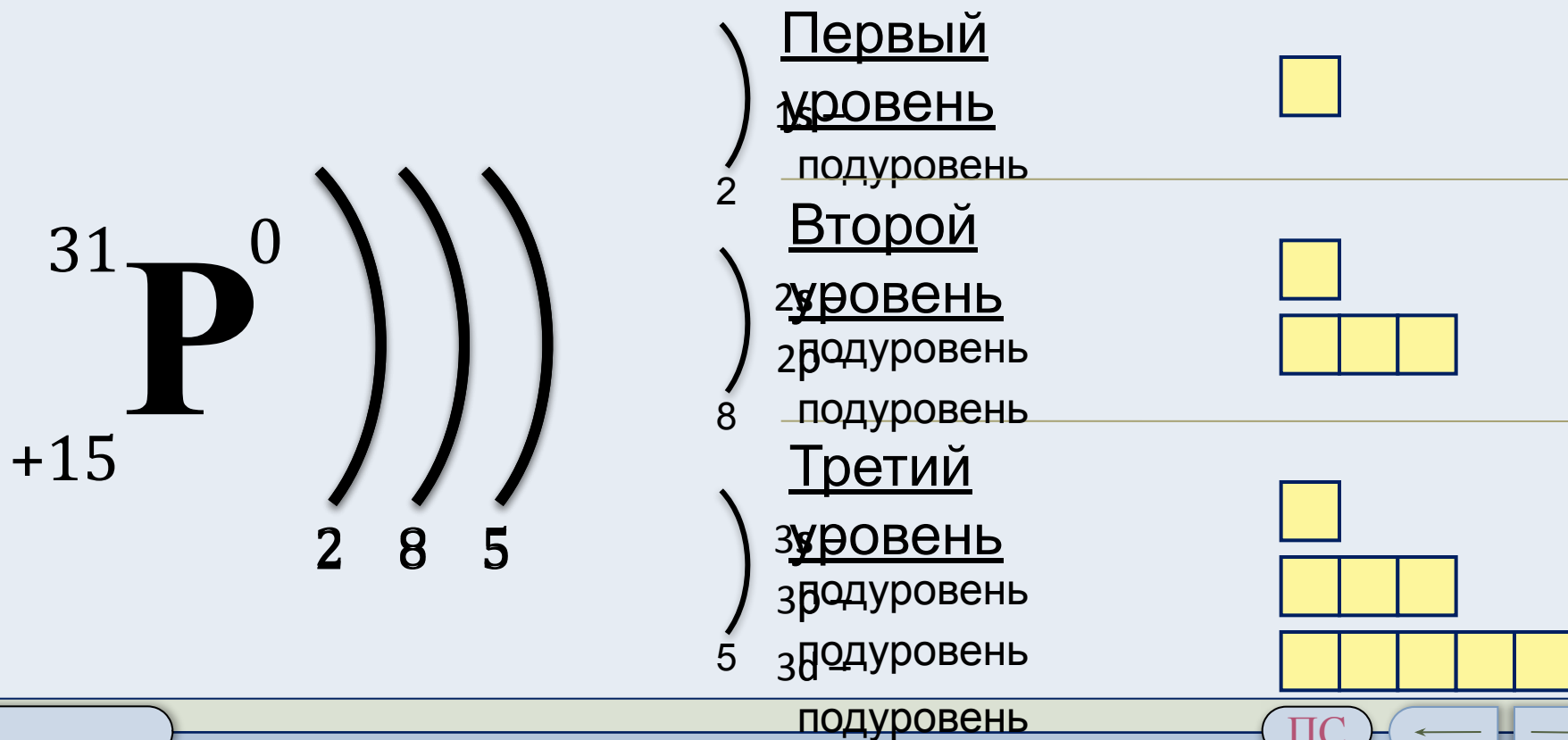
# Тема Электронная оболочка атома.

Урок 14



## I. Строение электронной оболочки

- Электронная оболочка строится из подуровней.

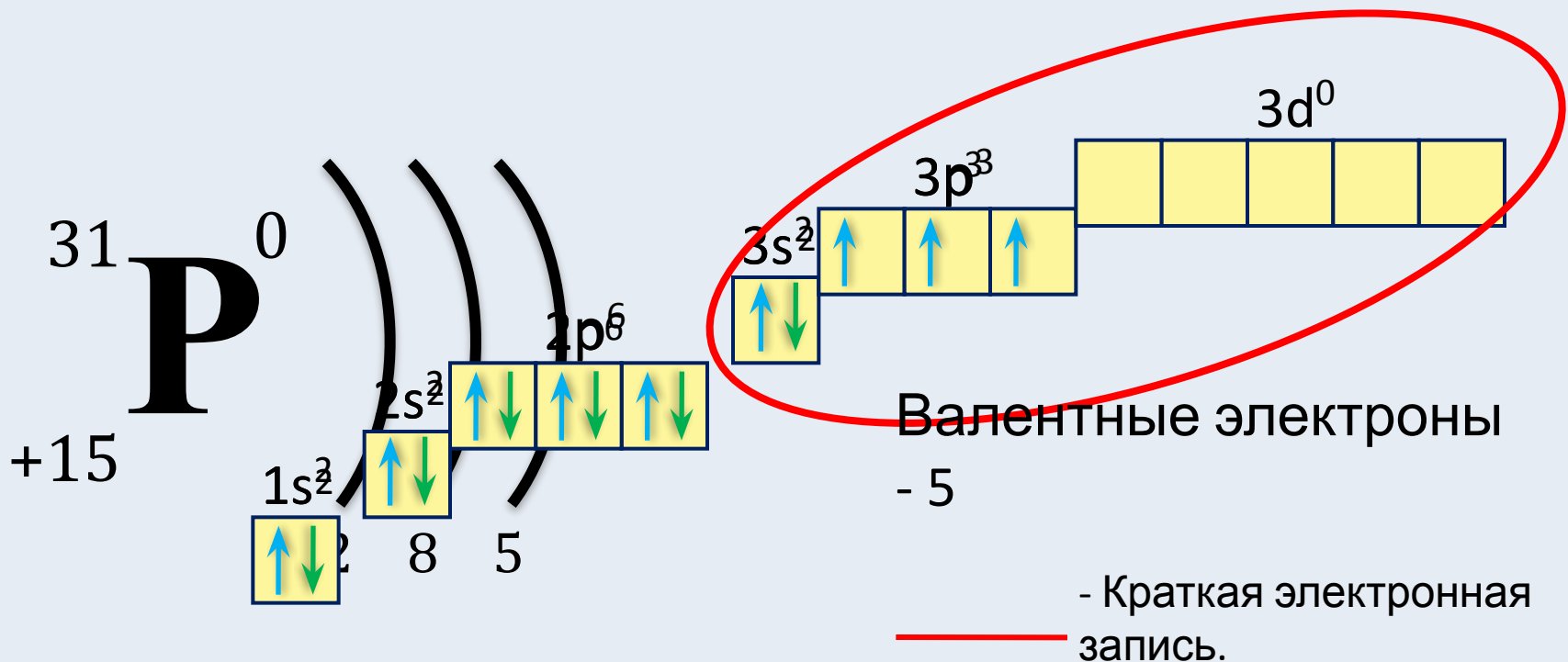


# Тема Электронная оболочка атома.

Урок 14

## I. Строение электронной оболочки

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



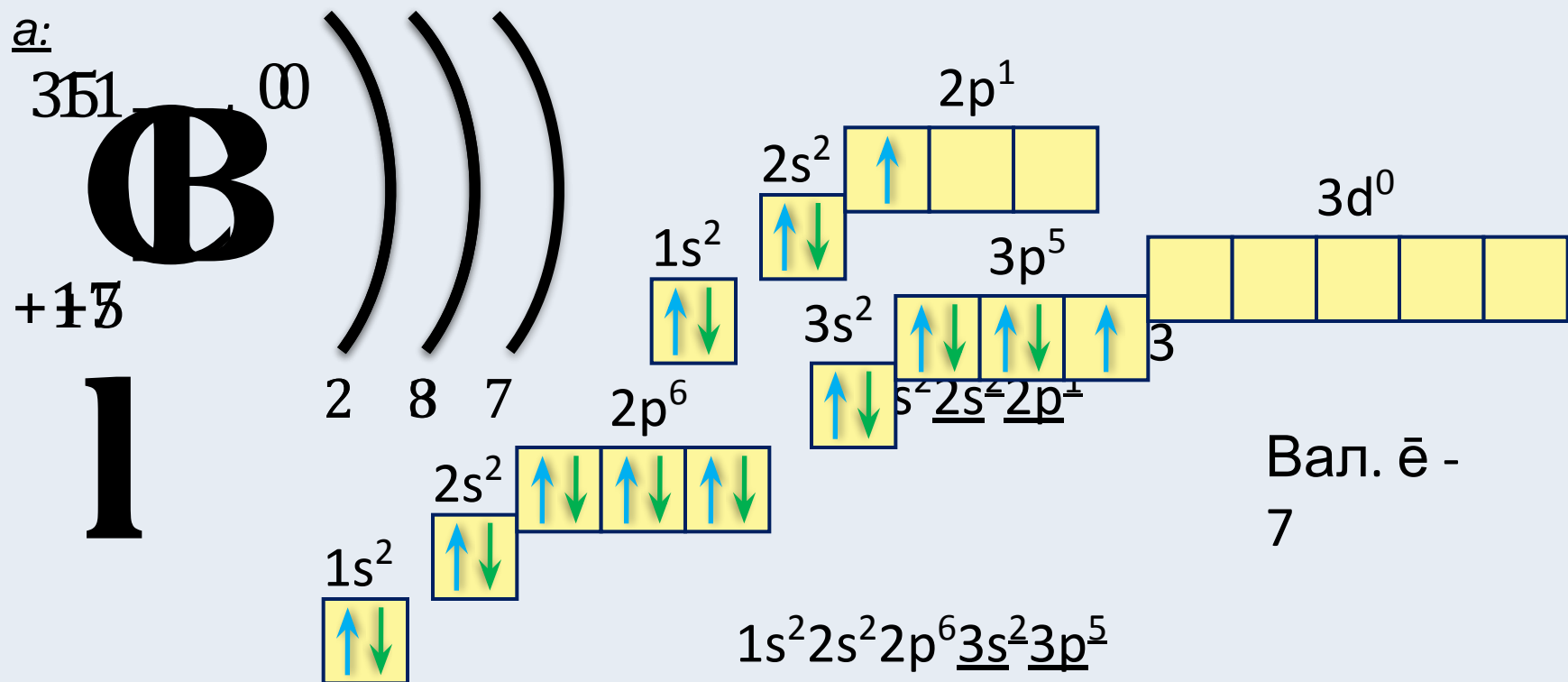
# Тема Электронная оболочка атома.

Урок 14

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

Проверка

а:



# Тема Электронная оболочка атома.

Урок 14



## Домашняя работа

& 8 Стр. 51 -

Составить строение электронной оболочки элемента: Si

## Дополнительный материал

Орбитально – планетарная модель строения атома



Конструктор строения электронной оболочки

