

Урок

14

Строение

электронных

оболочек

Разработал:

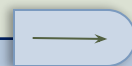
Учитель химии, биологии

высшей

категории

АТОМОВ

Баженков Алексей Анатольевич



# Тема Электронная оболочка атома.

Урок 14

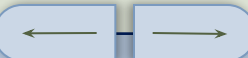


## Проверка знаний

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

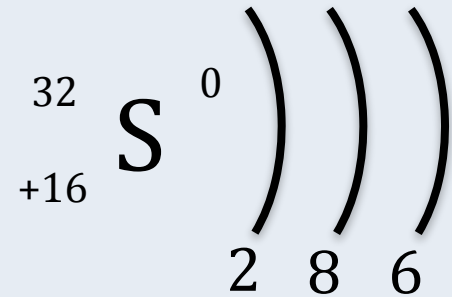
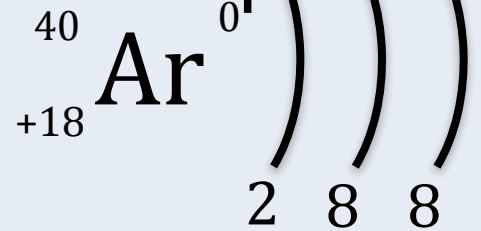
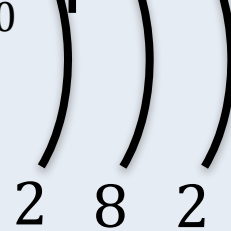
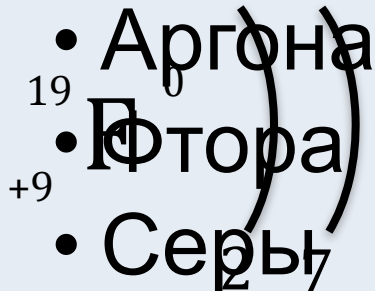


## Проверка знаний

УСТН

ПИСЬМЕНН

Нарисуйте схемы строения электронных оболочек атомов  $Li$ ,  $Mg$ ,  $Ar$ .



Продолжить

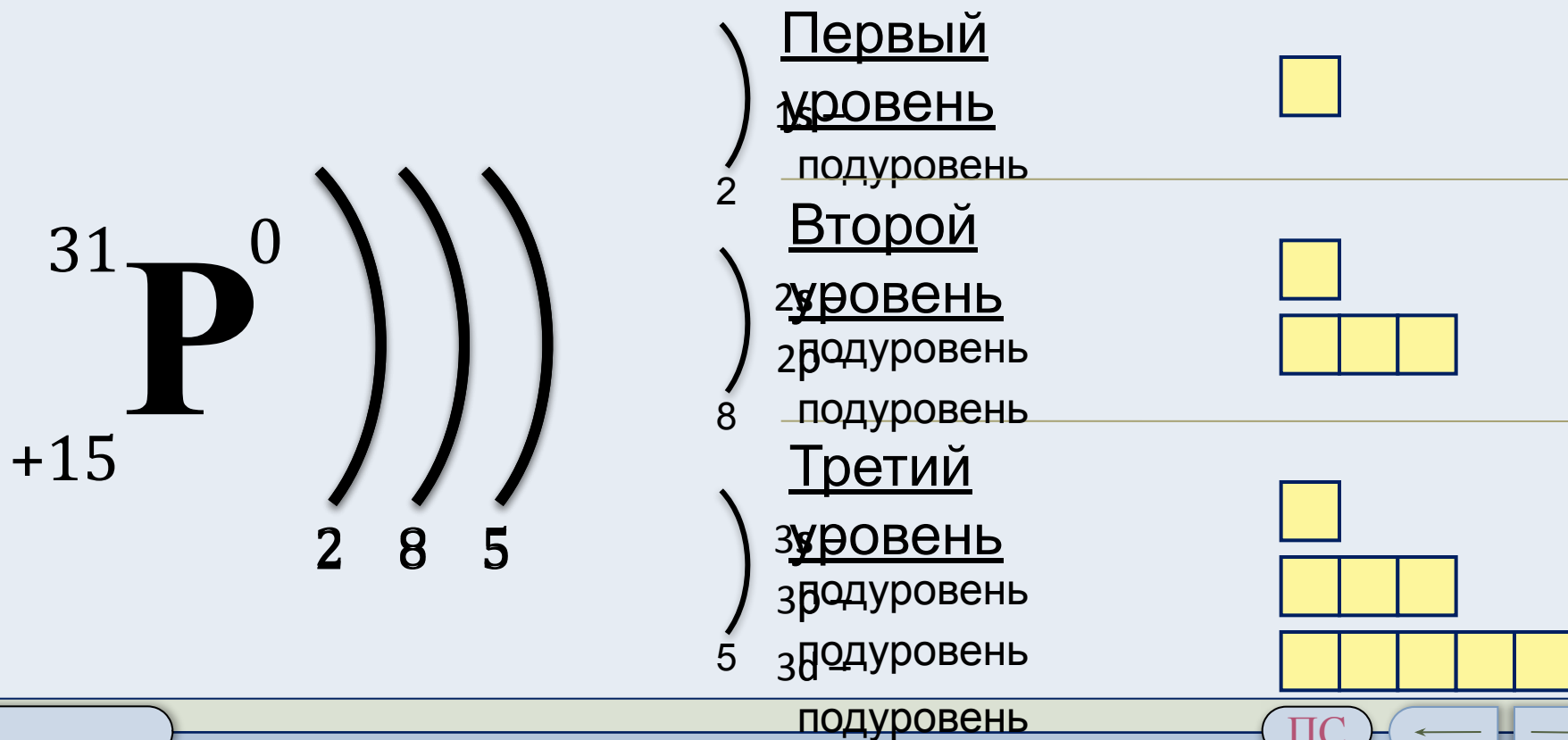
# Тема Электронная оболочка атома.

Урок 14



## I. Строение электронной оболочки

- Электронная оболочка строится из подуровней.

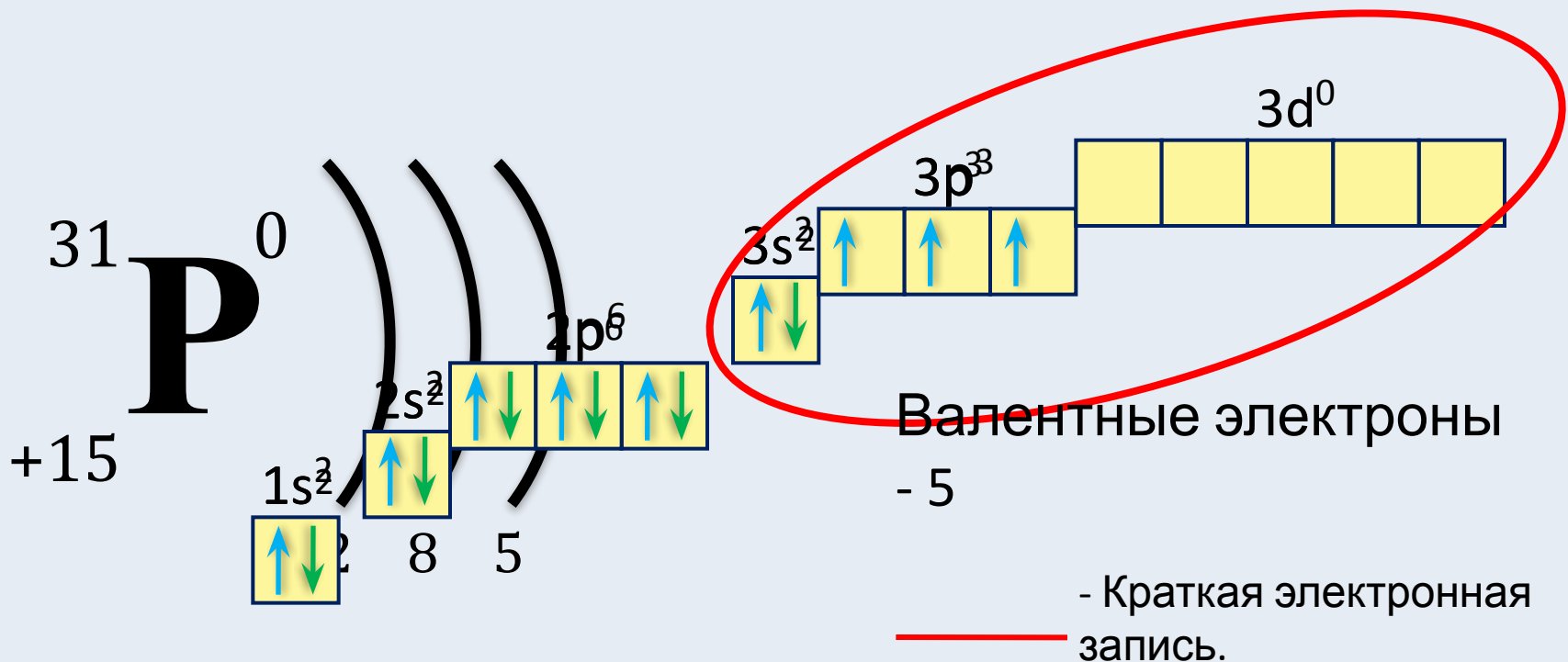


# Тема Электронная оболочка атома.

Урок 14

## I. Строение электронной оболочки

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



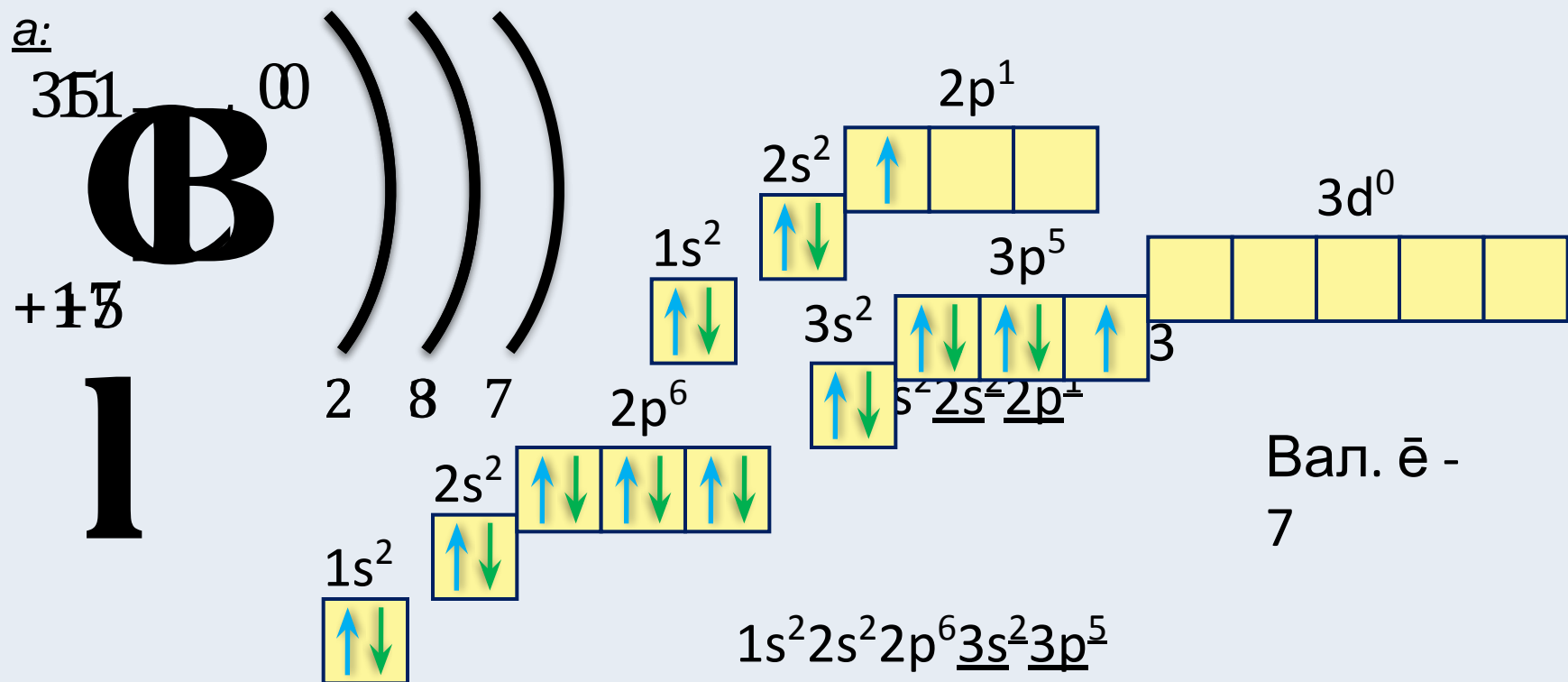
# Тема Электронная оболочка атома.

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

