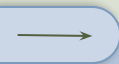


# Строение электронных оболочек атомов



# 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.

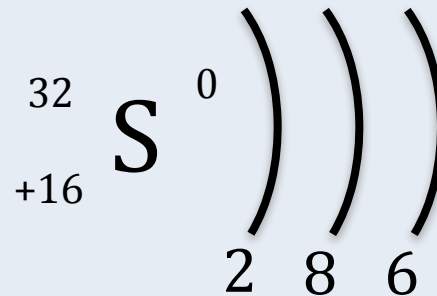
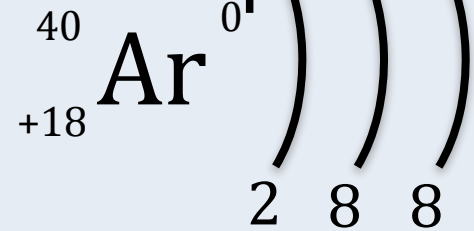
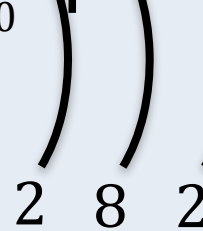
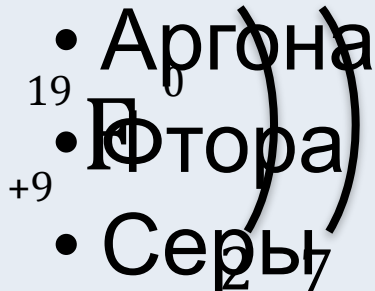
Урок 14

## Проверка знаний

УСТН

Письменн

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



Продолжить

а: ПС

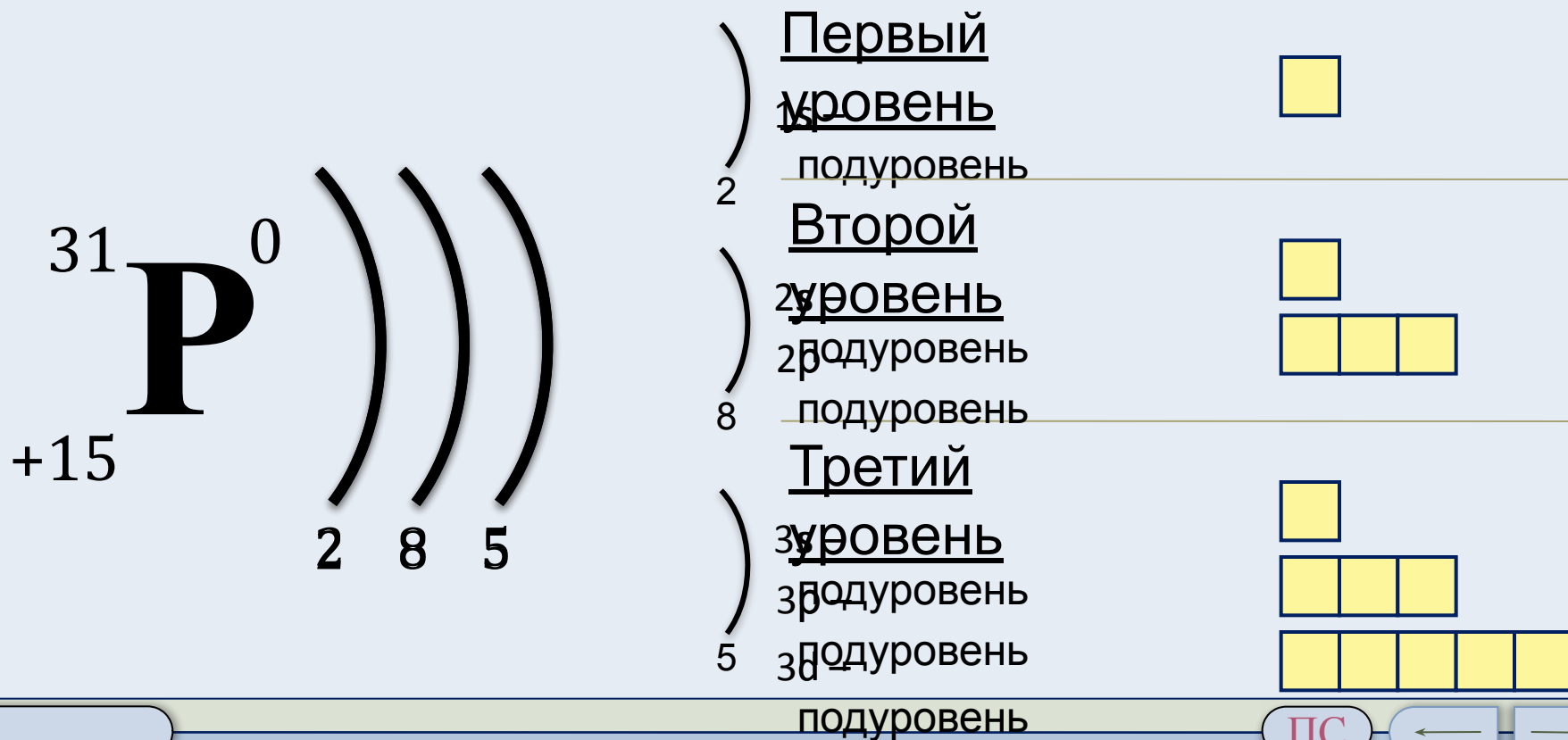
# Тема Электронная оболочка атома.

Урок 14



## I. Строение электронной оболочки

- Электронная оболочка строится из подуровней.

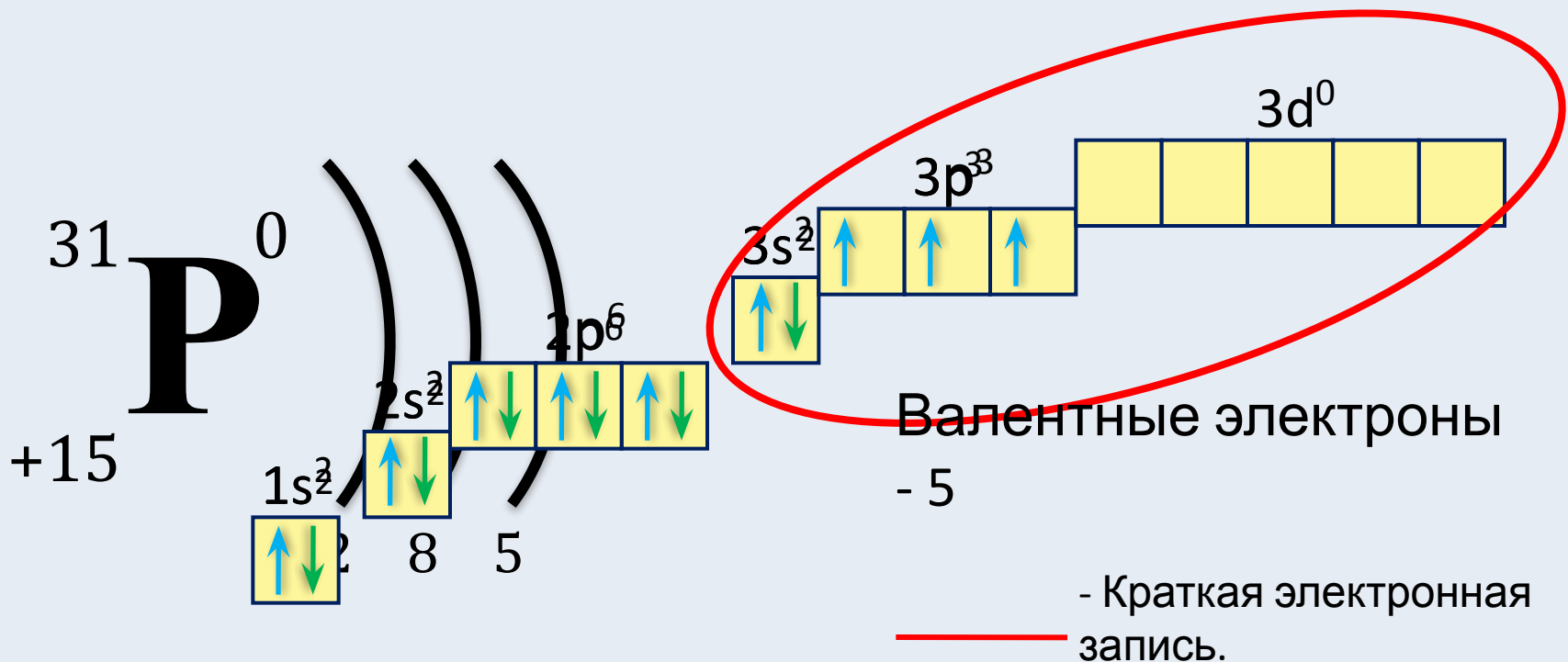


# Тема Электронная оболочка атома.

Урок 14

## I. Строение электронной оболочки

- Электронный порыв делится на энергетические уровни
- Подуровень состоит из орбиталей.
- Валентные электроны различаются по своим свойствам.



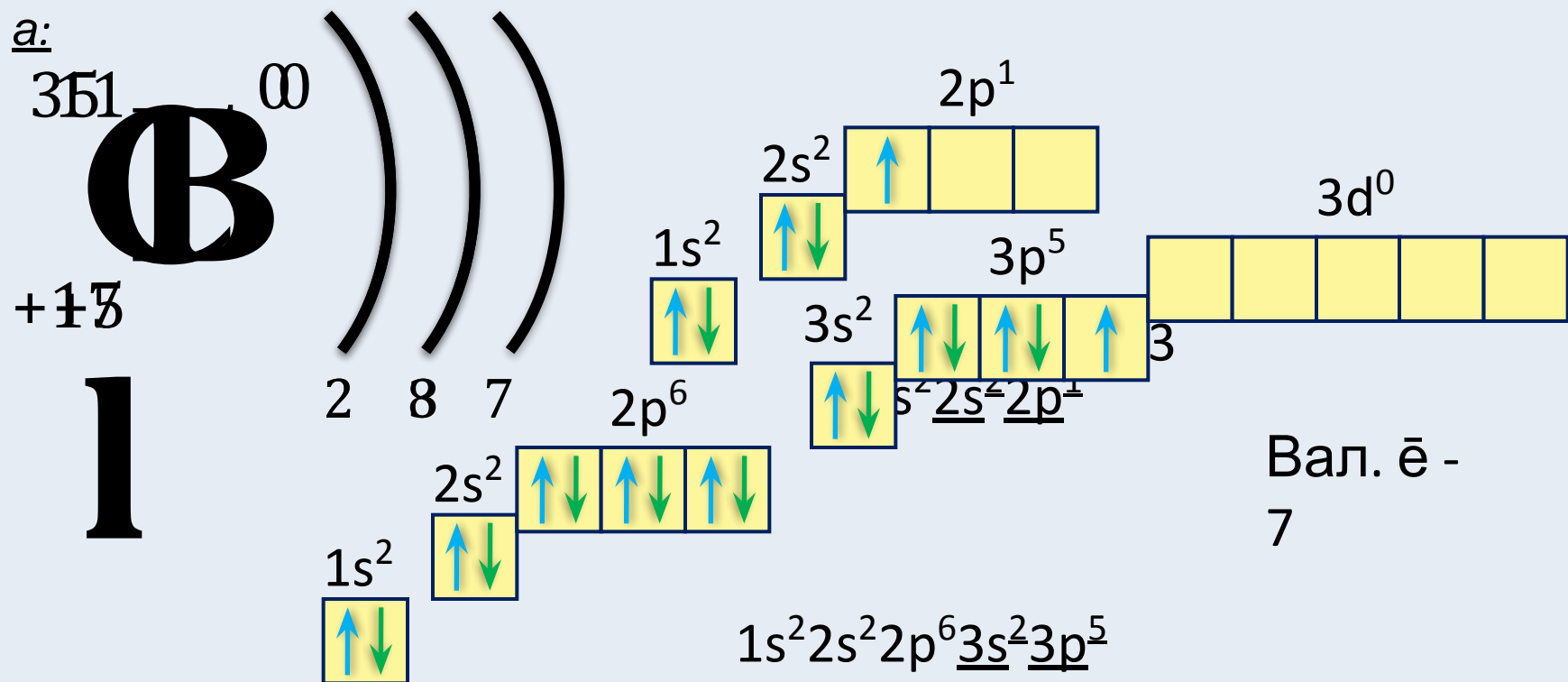
# Тема Электронная оболочка атома.

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

