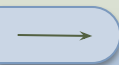


Строение электронных оболочек атомов



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

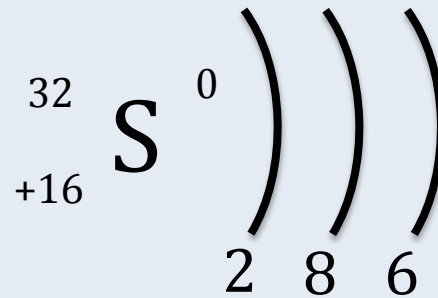
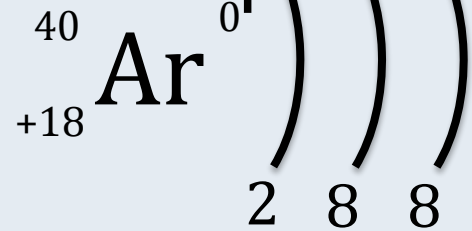
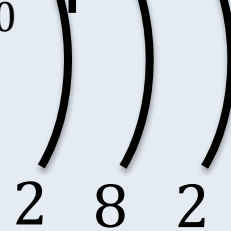
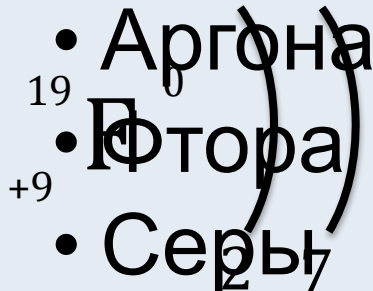


Проверка знаний

УСТН

ПИСЬМЕНН

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



Продолжить

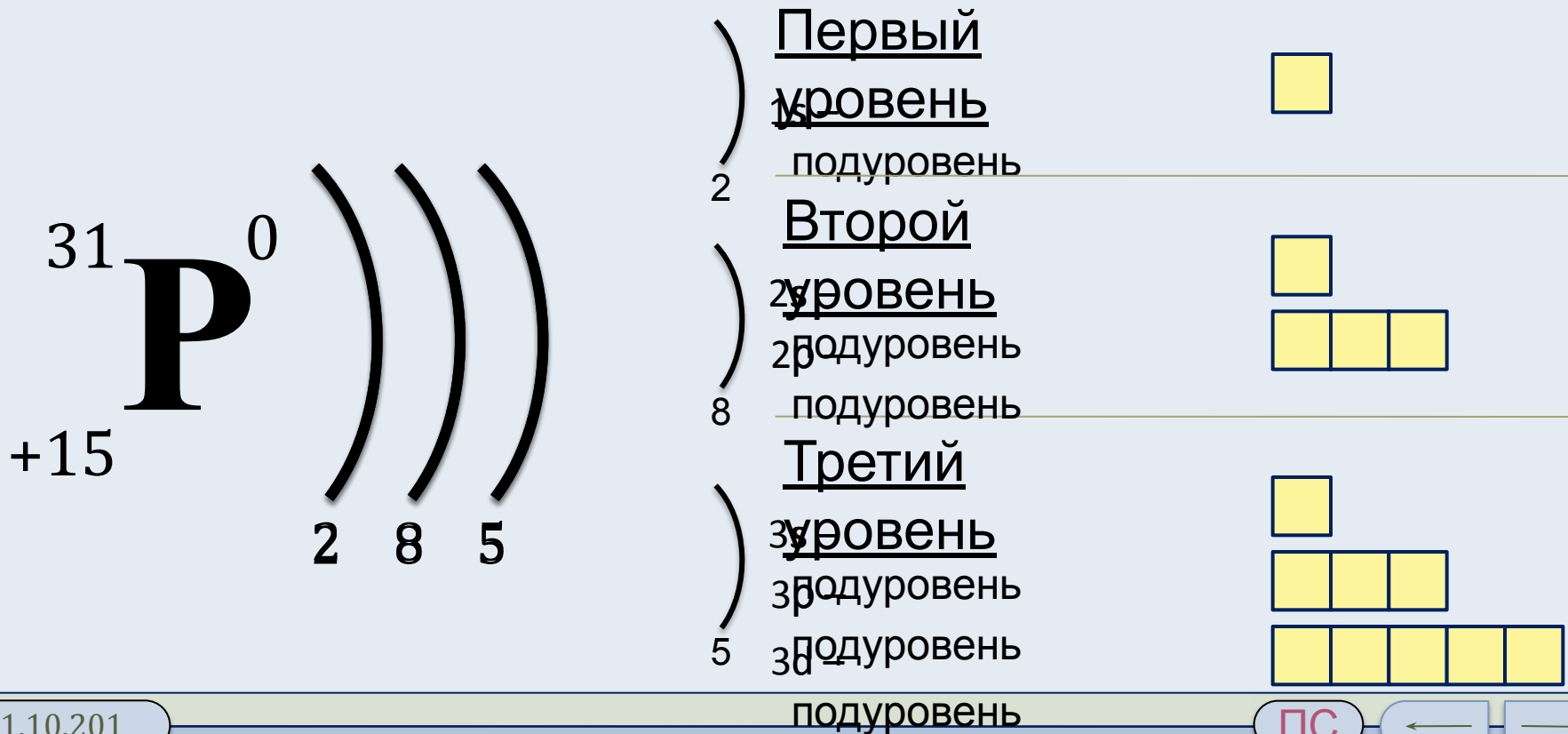
Тема Электронная оболочка атома.

Урок 14



I. Строение электронной оболочки

- Электронная оболочка атома строится из подуровней.

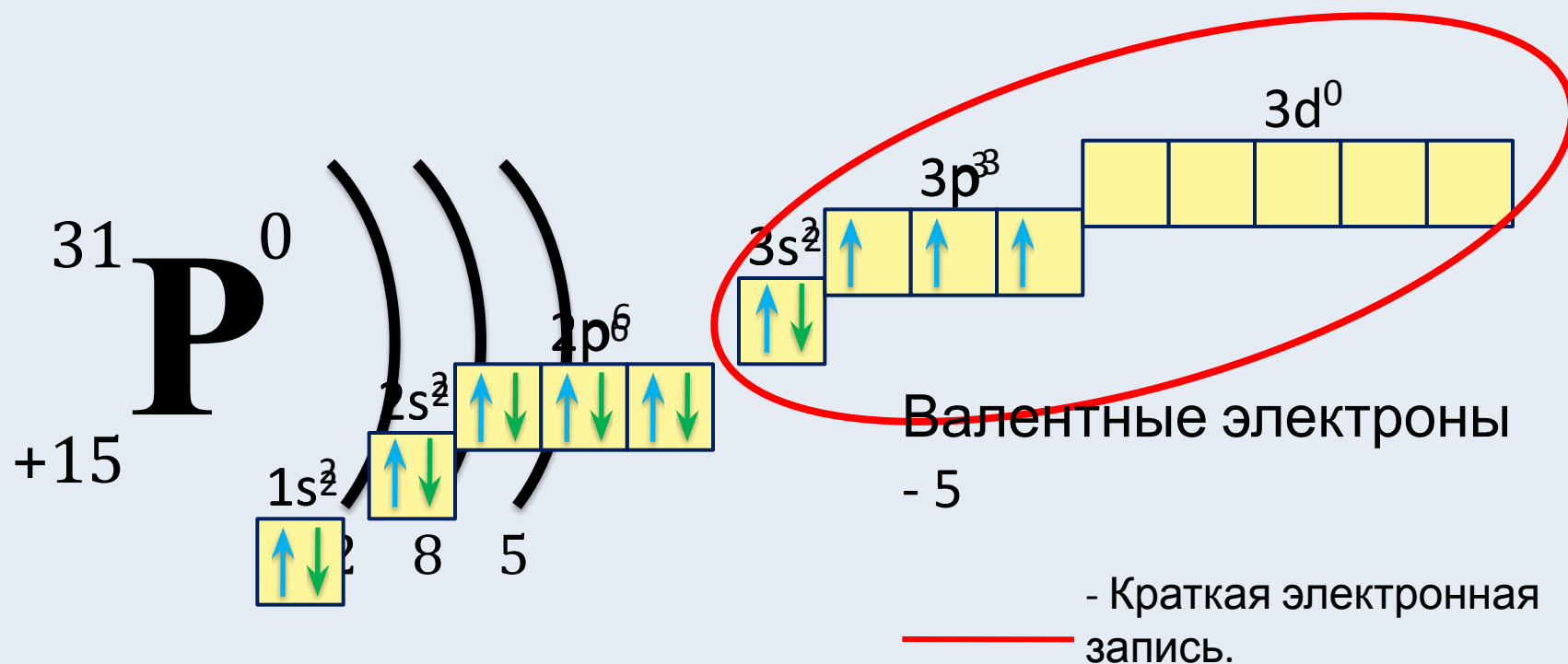


Тема Электронная оболочка атома.

Урок 14

I. Строение электронной оболочки

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



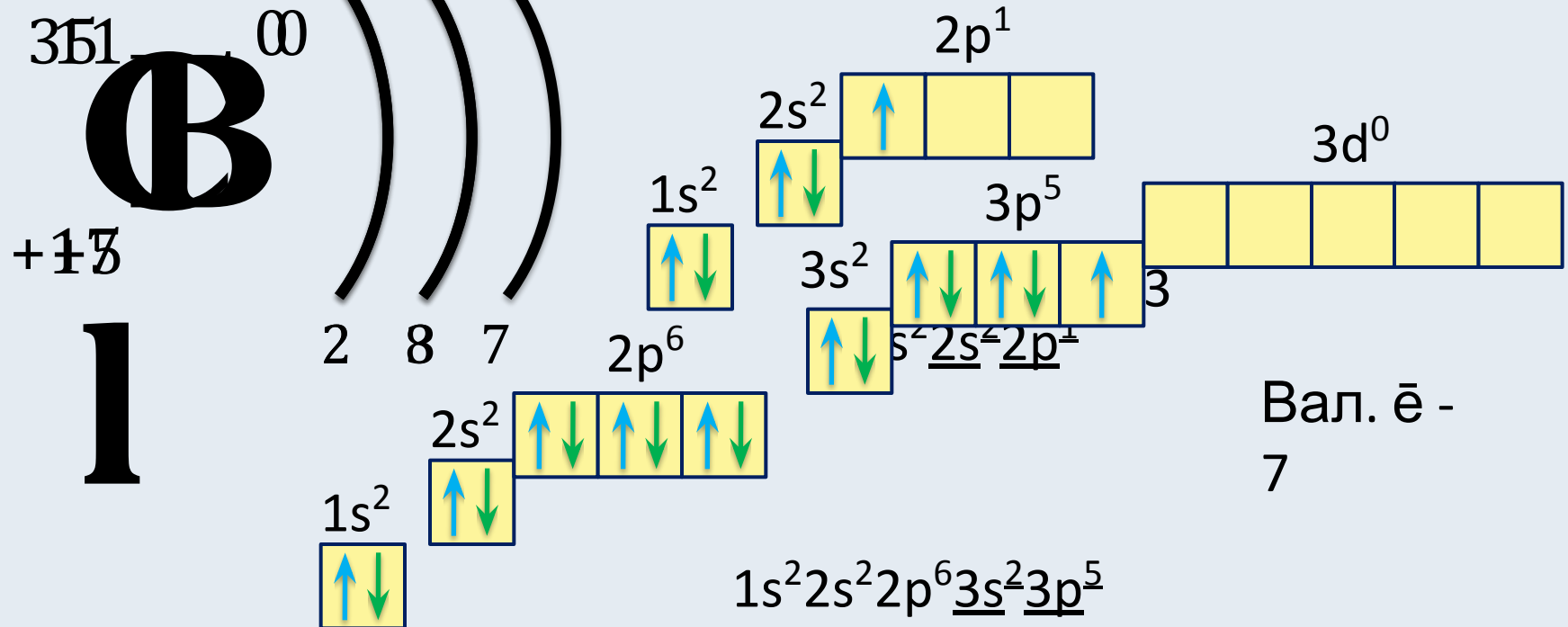
Тема Электронная оболочка атома.

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

