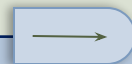


Строение электронных оболочек атомов



Тема Электронная оболочка атома.

Урок 14

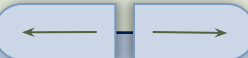


Проверка знаний

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

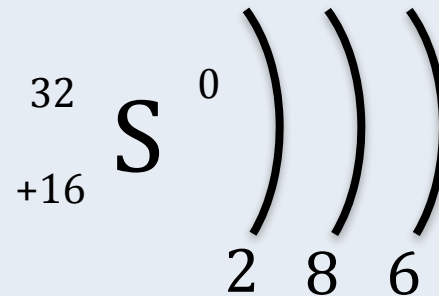
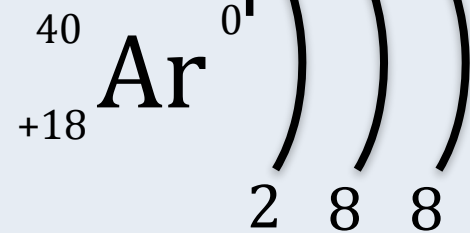
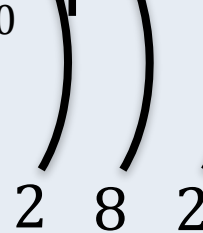
Проверка знаний

УСТН

Письменн

Нарисуйте схемы строения электронных оболочек атомов:

- Лития
- Магния
- Аргона
- Фтора
- Серы



Продолжение

а: ПС

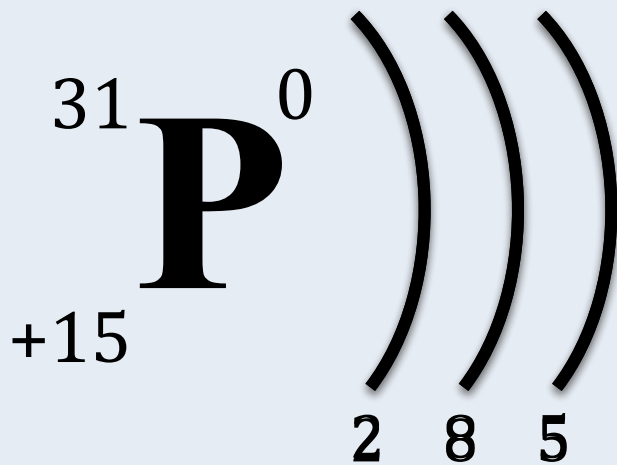
Тема Электронная оболочка атома.

Урок 14



I. Строение электронной оболочки

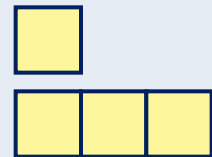
~~Электронная оболочка строится из подуровней.~~



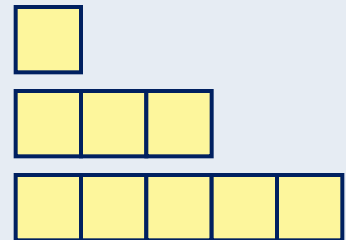
Первый
уровень
1 подуровень



Второй
уровень
2 подуровня



Третий
уровень
3 подуровня

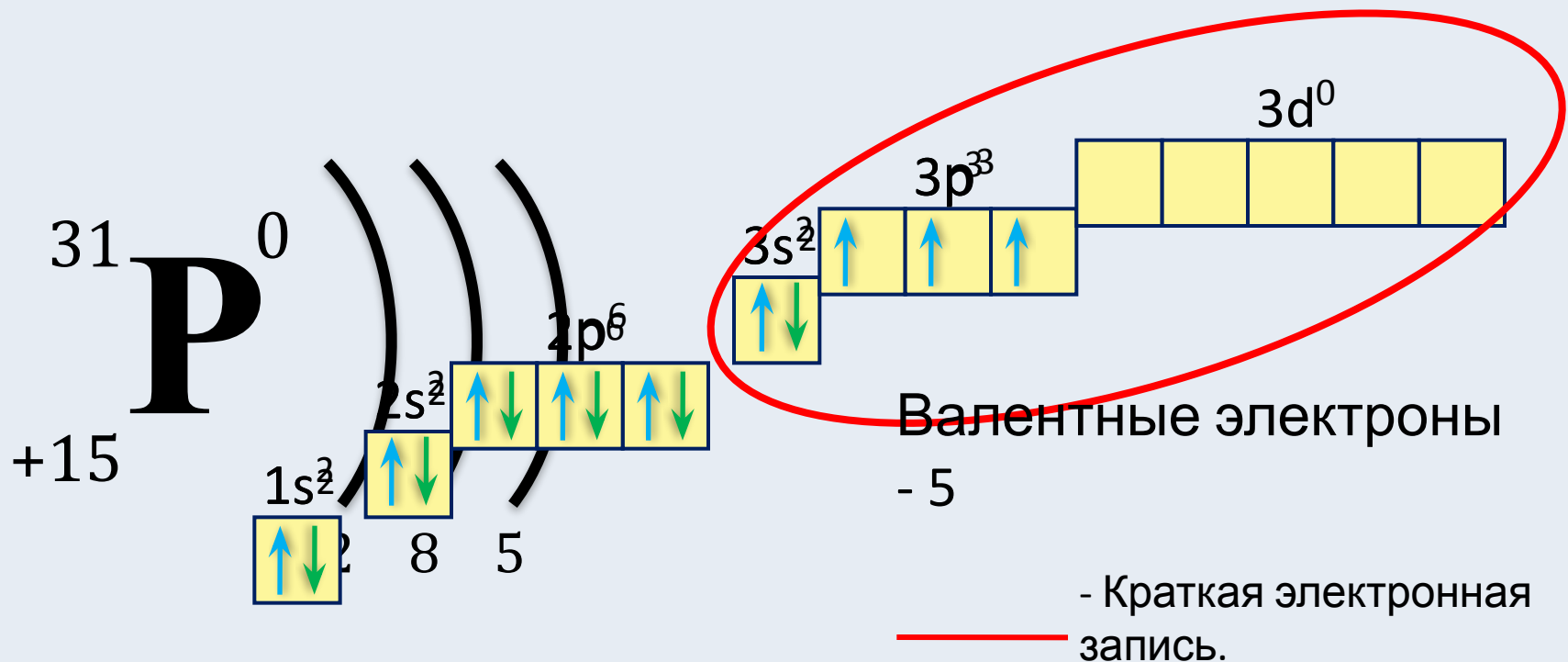


Тема Электронная оболочка атома.

Урок 14

I. Строение электронной оболочки

- Энергетический уровень состоит из орбиталей.
- Орбитали различаются размерами и формой.



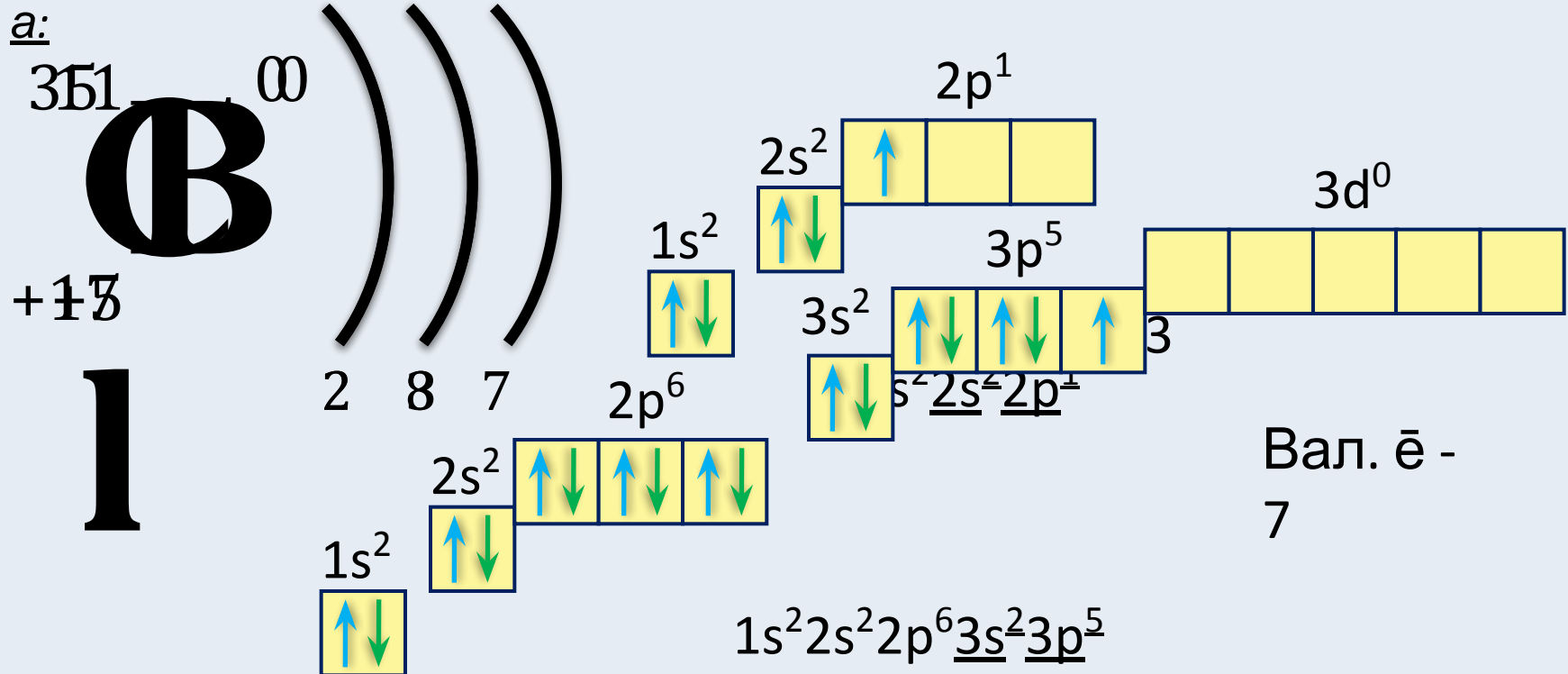
Тема Электронная оболочка атома.

Урок 14

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

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

