

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

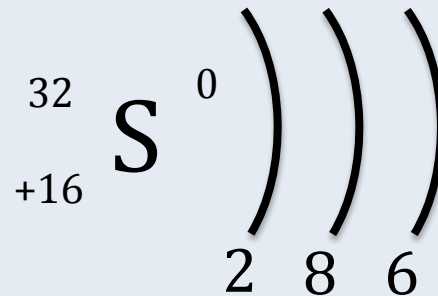
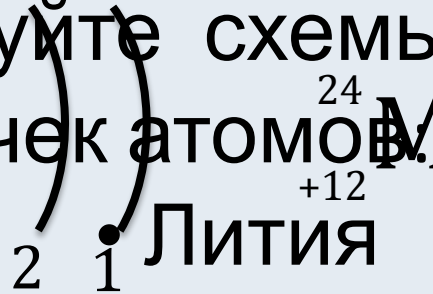


Проверка знаний

УСТН

Письменн

Нарисуйте схемы строения электронных оболочек атомов:



Продолжить



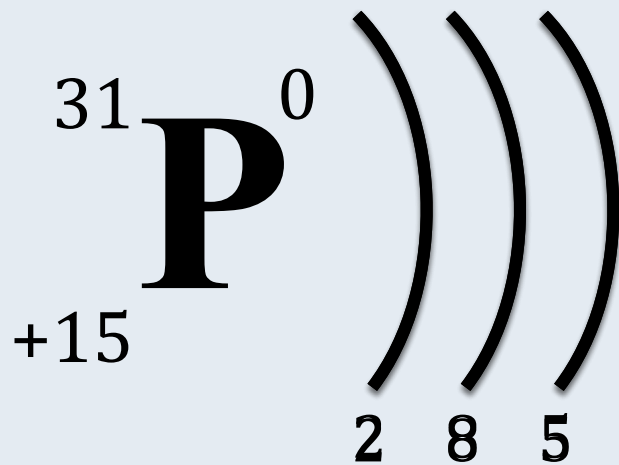
Тема Электронная оболочка атома.

Урок 14



I. Строение электронной оболочки

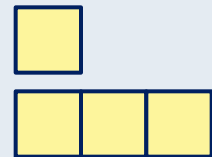
~~Подуровневый состав из подуровней.~~



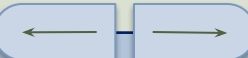
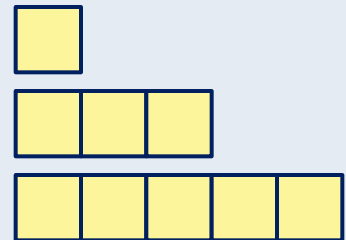
Первый
уровень
1
подуровень



Второй
уровень
2
подуровень
2
подуровень
8
подуровень



Третий
уровень
3
подуровень
3
подуровень
5
подуровень



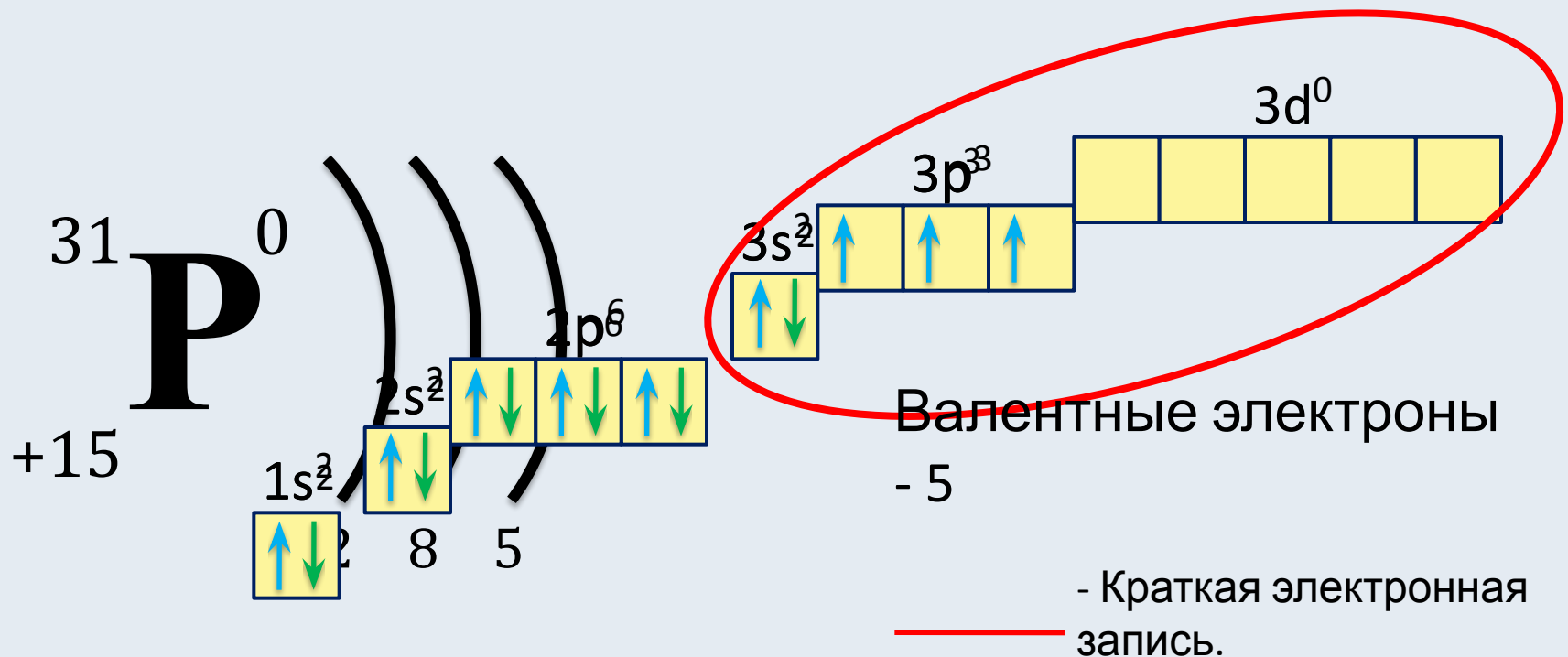
Тема Электронная оболочка атома.

Урок 14



I. Строение электронной оболочки

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



Тема Электронная оболочка атома.

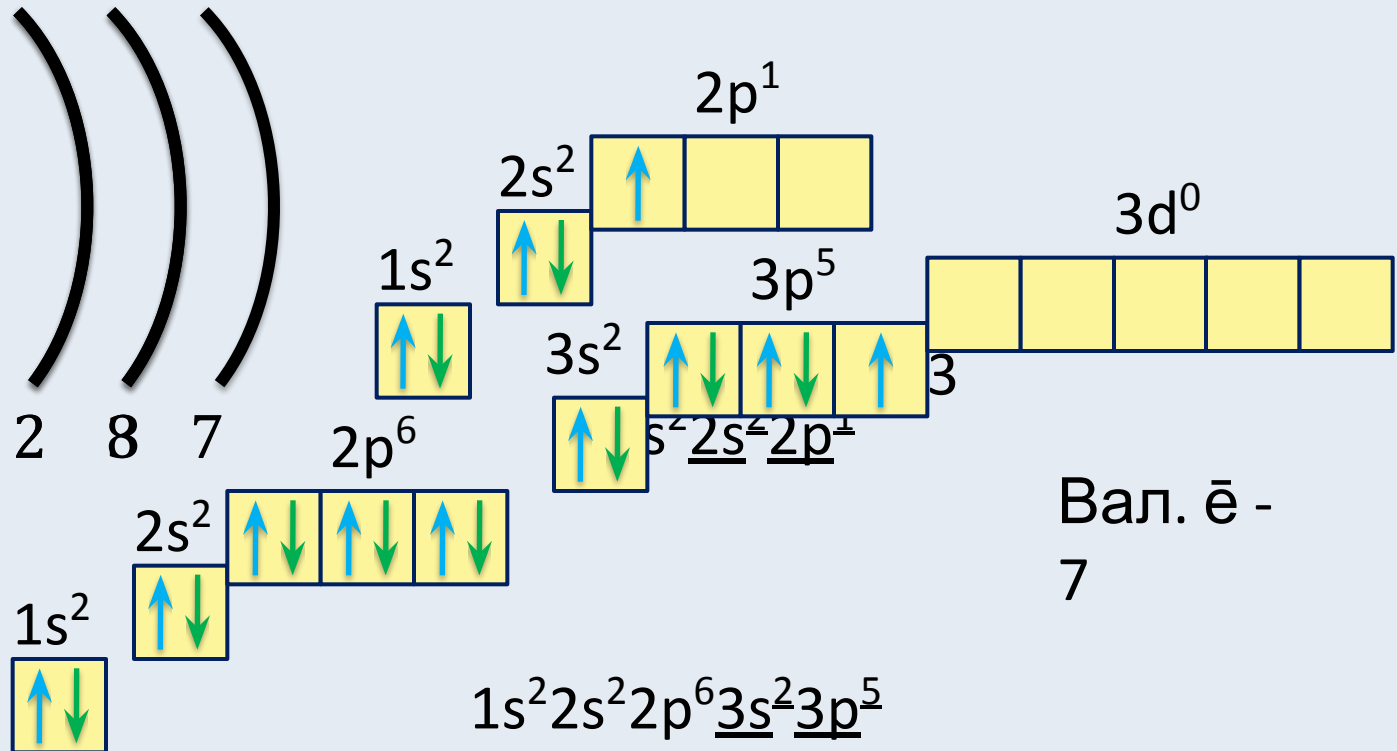
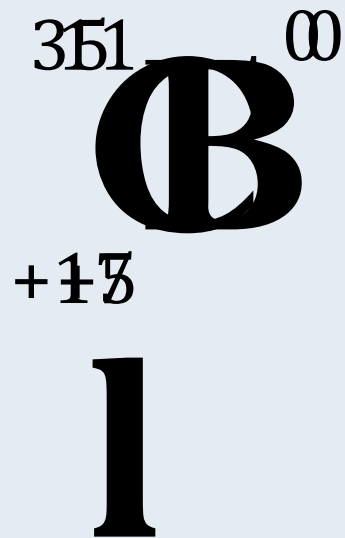
Урок 14



II. Составить строение электронной оболочки элементов: В, 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

