

13.04. 2020

Тема урока:
**Распределение
электронов в атоме по
энергетическим
уровням.**

В рабочей тетради записать:

1. Число, тема урока.
2. Повторите схему распределения электронов в атоме
(она у вас в тетради или см. следующий слайд)

Схема «Распределение электронов в атоме»

РАСПРЕДЕЛЕНИЕ \bar{e} В АТОМЕ

Уровни 1 2 3 4 7

Подуровни s s, p s, p, d s, p, d, f

Ядро $\begin{matrix} + \\ p, n \\ \circ \end{matrix}$

Максимальное количество \bar{e} по уровням:

$N = 2n^2$

$2\bar{e}$ $8\bar{e}$ $18\bar{e}$ $32\bar{e}$...

Максимальное количество \bar{e} по подуровням:

s-подуровень: \circ - сферическое строение; \square - $2\bar{e}$

p-подуровень: ∞ - гантелеобразное строение; $\square\square\square$ - $6\bar{e}$

d-подуровень: ✿ - в виде цветка; $\square\square\square\square$ - $10\bar{e}$

f-подуровень: сложное строение; $\square\square\square\square\square$ - $14\bar{e}$

3. Составление электронных формул атомов смотрите в этом видео:

<https://www.youtube.com/watch?v=Li7nScgVwRs>

Домашнее задание

§ 52, 53,

переписать в тетрадь и выучить
все вопросы предыдущего домашнего
задания

(*ответы прилагаю*);

Письменно в тетради:

*Начертите таблицу, развернув
тетрадь горизонтально на весь
разворот
(см. фото на следующих слайдах).*

(Начало таблицы на первом развороте)

Электронные формулы атомов элементов
I - III периодов.

№ периода	I группа	II группа	III группа	IV группа
1	${}^1_1\text{H}) \quad 1s^1 - \text{электронная формула}$ $1 \quad s \quad 1 \uparrow - \text{графическая формула}$			
2.	${}^7_{13}\text{Li}) \quad 1s^2 2s^1$ $2 \quad 1 \quad s \quad p \quad \square \quad \square \quad \square$ $1 \quad s \quad 2 \uparrow$ $1 \quad \uparrow \quad \text{I уровень}$ II уровень			
3	${}^{23}_{11}\text{Na}) \quad 1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$ $1 \quad 8 \quad 1$ $s \quad p \quad 3 \uparrow$ $s \quad 2 \quad \uparrow \quad \uparrow \quad \uparrow \quad \uparrow$ $1 \quad \uparrow \quad \text{I уровень}$ II уровень III уровень			

(Продолжение таблицы на втором развороте)

№ периода	V группа	VI группа	VII группа	VIII группа
1	<i>(faint handwritten notes)</i>	<i>(faint handwritten notes)</i>		$ \begin{array}{c} {}^4_2\text{He} \\ \left. \begin{array}{l} \text{)} \\ \text{)} \\ \text{)} \\ \text{)} \end{array} \right) 1s^2 \\ \text{2} \\ \text{5} \\ \text{1} \uparrow \downarrow \end{array} $
2	<i>(faint handwritten notes)</i>	<i>(faint handwritten notes)</i>		
3	<i>(faint handwritten notes)</i>	<i>(faint handwritten notes)</i>		
3	<i>(faint handwritten notes)</i>	<i>(faint handwritten notes)</i>		
и т.д.	<i>(faint handwritten notes)</i>	<i>(faint handwritten notes)</i>		

Закономерности в периодах → ...
Закономерности в группах ↓ ...

(запишем позже)

0 Смотря еще раз данное видео:

0 <https://www.youtube.com/watch?v=Li7nScgVwRs>

и мой образец составления электронных формул, запишите в тетрадь электронные и графические формулы атомов элементов 1, 2 периодов.

Вышлите мне фото или сканы двух разворотов тетради в сообщение или на почту: ***krivtsova74@bk.ru***