

10.04. 2020

**Тема урока:
Строение атома.
Изотопы.
Распределение
электронов в атоме.**

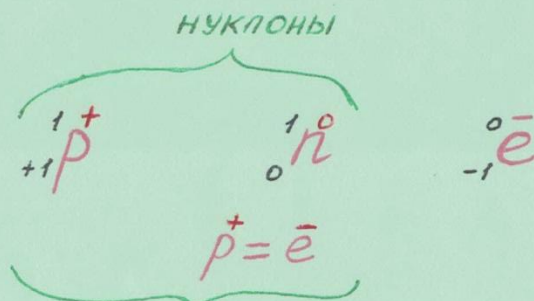
**В рабочей тетради – выполнить
конспект**

§ 52 - 53 по плану:

1. Число, тема урока.
2. **Атом** – это ... (*определение и строение атома с. 26-27*).
3. Начертить схему строения атома в тетрадь (*схема на следующем слайде*).
4. **Изотопы** – это ...
5. **Химический элемент** – это ...

Схема «Строение атома»

СТРОЕНИЕ АТОМА



A_r - нуклонное число

N° ЭЛЕМЕНТА } - протонное число (количество p^+)
- заряд ядра атома
- количество e^-

39 - нуклонное число (A_r)

K
19 - протонное число (N° ЭЛЕМЕНТА)

$$p^+ = 19$$

$$e^- = 19$$

$$n^0 = A_r - N^{\circ} \text{ ЭЛ-ТА} = 39 - 19 = 20$$

6. По тексту данного § 53
составлена схема распределения
электронов в атоме по
энергетическим уровням
(*схему перенести в тетрадь*).

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; $\square\square\square\square\square$ - $10\bar{e}$

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

7. Просмотрите видео из библиотеки в эл. жур (в левом верхнем углу).

8. Составление электронных формул атомов смотрите в этом видео:

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

9. В тетрадь – современная формулировка периодического закона.

Домашнее задание

§ 52, 53, выучить
периодический закон, определения;

Письменно выполнить:

*Вписать ответы на вопросы в файл
«Вопросы...» и выслать мне в сообщение
или на почту на проверку)*

Моя почта: krivtsova74@bk.ru