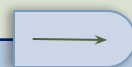


Основные сведения о строении атома



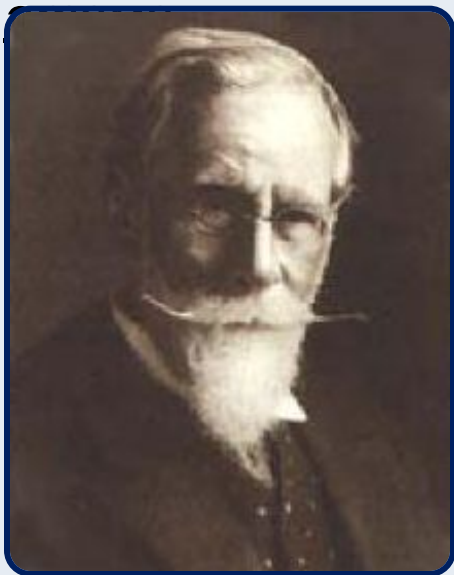
Тема Строение атома.

Урок 11



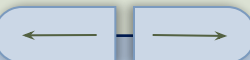
I. Атом – это химически неделимая частица.

История открытия строения



Уильям
Крукс

В 1879 году открыл катодные лучи.



Тема Строение атома.

Урок 11



I. Атом – это химически неделимая частица.

История открытия строения



Дж.
Томсон.

Доказал, что электроны несут на себе отрицательный заряд, определил массу и скорость его движения.



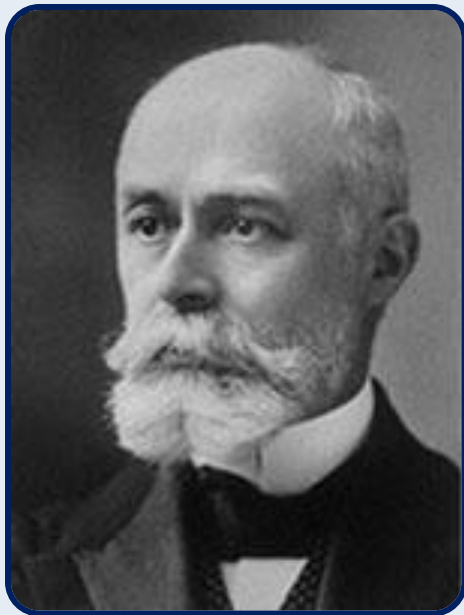
Тема Строение атома.

Урок 11



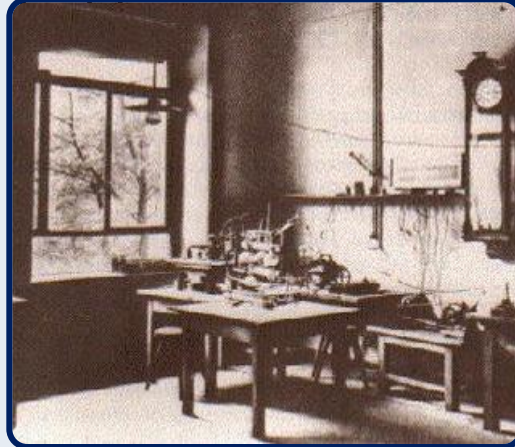
I. Атом – это химически неделимая частица.

История открытия строения



А.
Беккерель

Открыл
радиоактивность.



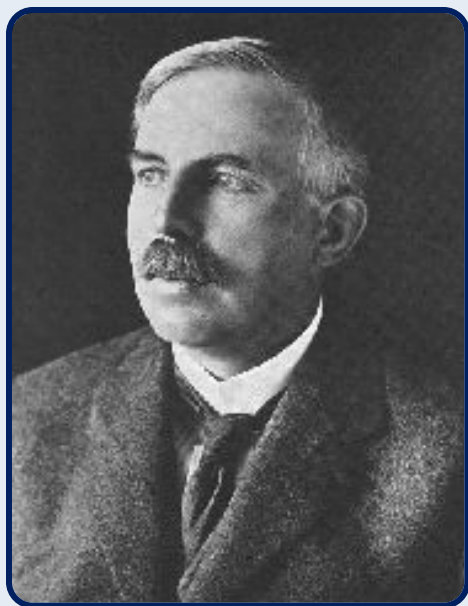
Тема Строение атома.

Урок 11



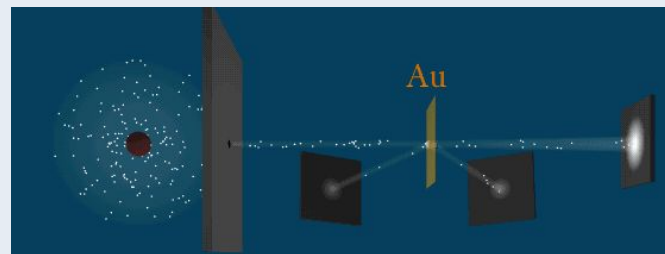
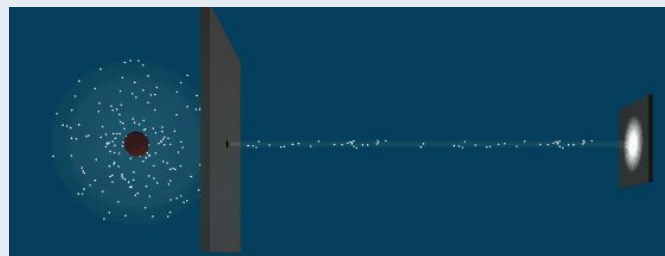
I. Атом – это химически неделимая частица.

История открытия строения



Э.
Резерфорд

Доказал, что атом имеет плотное ядро. Предложил планетарную теорию строения атома.



Тема Строение атома.

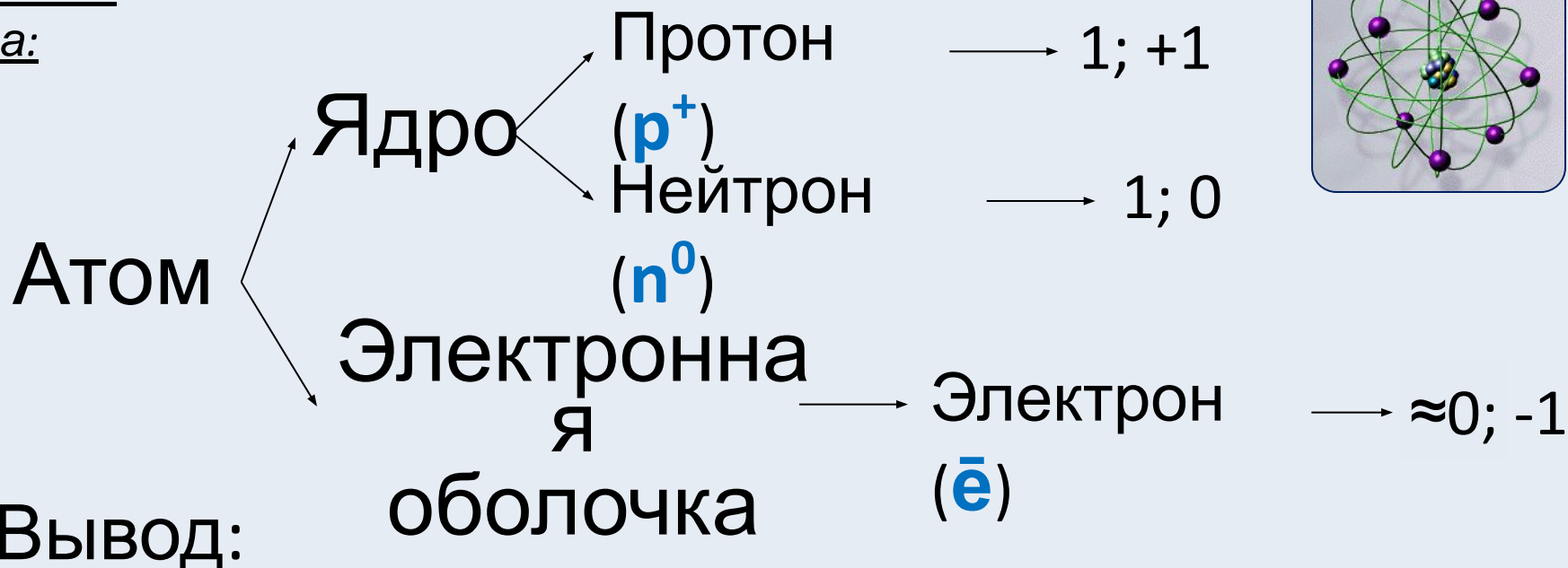
Урок 11



II. Строение атома.

Схем

а:



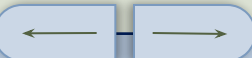
Вывод:

1. Заряд ядра всегда положителен и равен числу протонов.
2. Массовое число (A) складывается из числа протонов и нейтронов.

*

3. Атом в целом электронейтрален.

ПС



Тема Строение атома.

Урок 11

II. Строение атома.

Пример: Характеристика атома фосфора

Массовое
число

A

31

Заряд атома

0

P

+15

Состав атома

$$p = 15$$

$$\bar{e} = 15 - 0 =$$

$$n = 31 - 15 =$$

Заряд ядра
атома

Тема Строение атома.

Урок 11



Домашняя работа.

&6 Стр. 38 -

43 Определить число протонов, нейтронов, электронов у атомов:

O; Na; Fe; Hg; Au.

* Воспользоваться «Конструктором планетарных моделей атомов», составить планетарную модель атома с его характеристикой, для любого элемента из второго периода.

Включить конструктор

