

# Основные сведения о строении атома



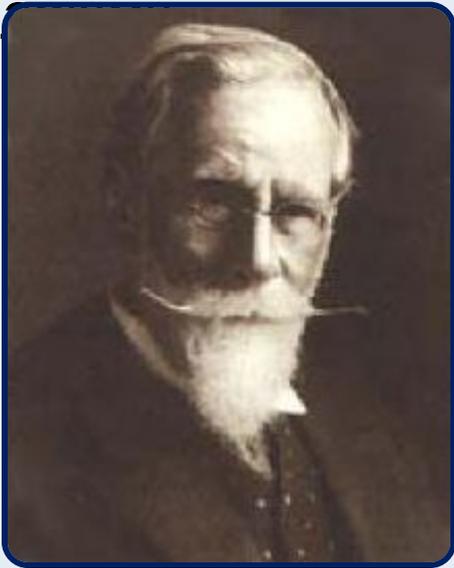
# Тема Строение атома.

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.



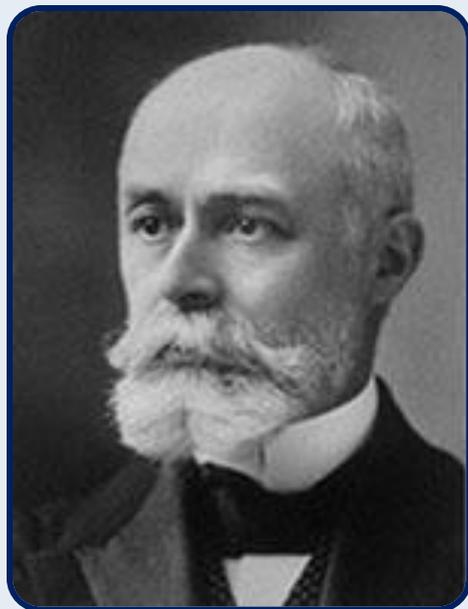
# Тема Строение атома.

Урок 11



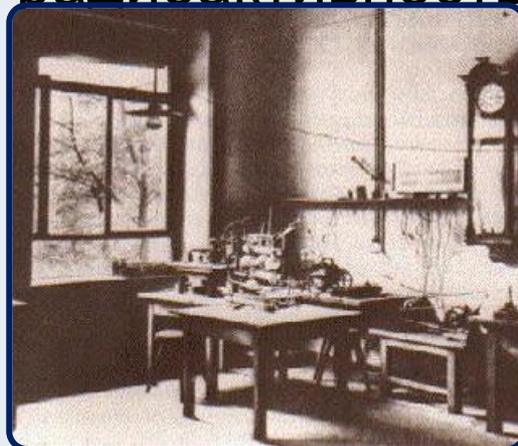
## I. Атом – это химически неделимая частица.

### История открытия строения



А.  
Беккерель

Открыл  
радиоактивность.



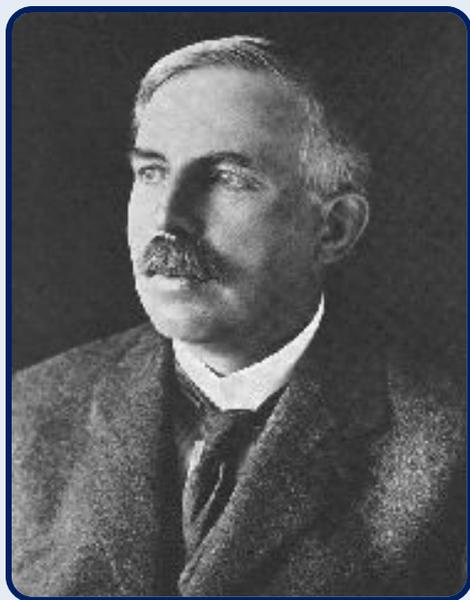
# Тема Строение атома.

Урок 11



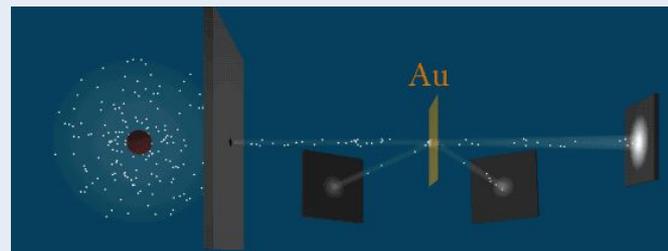
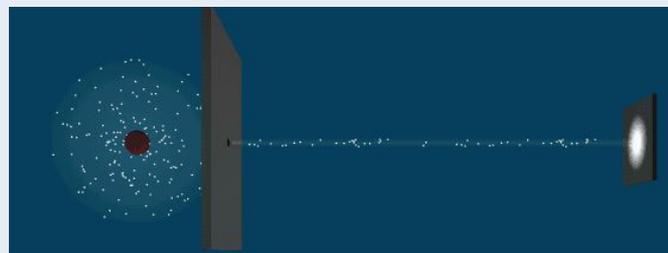
## I. Атом – это химически неделимая частица.

### История открытия строения



Э.  
Резерфорд

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



# Тема Строение атома.

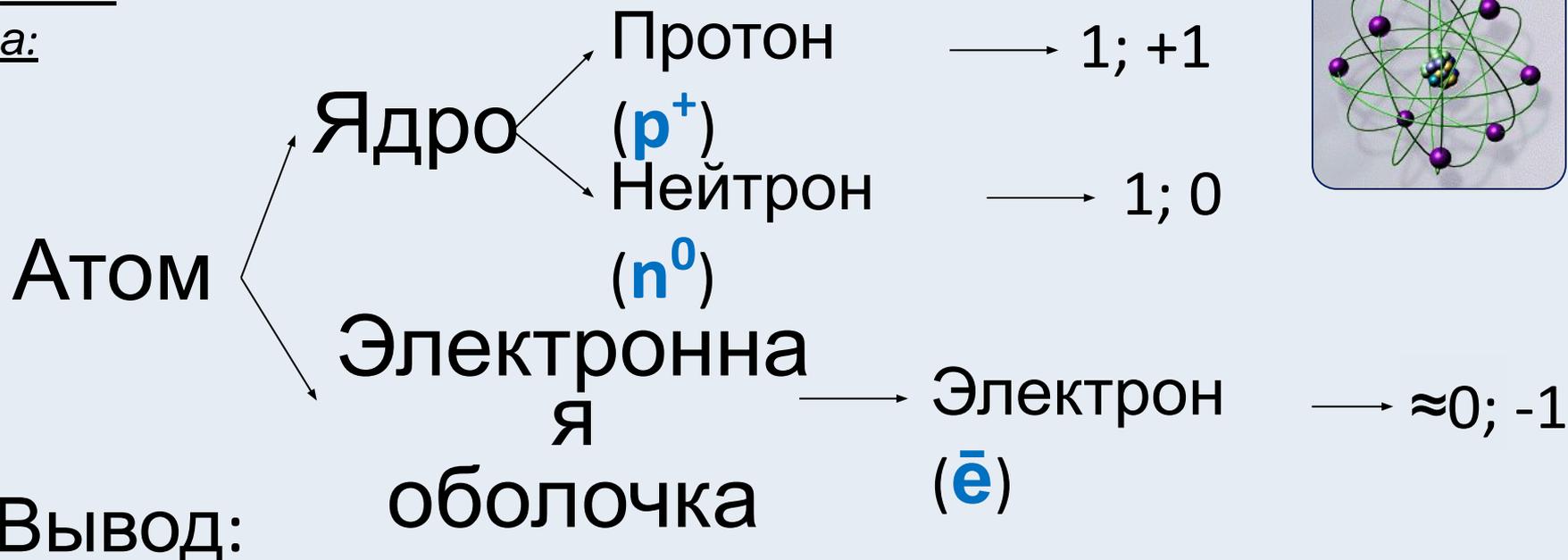
Урок 11



## 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*

