

# АТОМ

ОСНОВНЫЕ СВЕДЕНИЯ

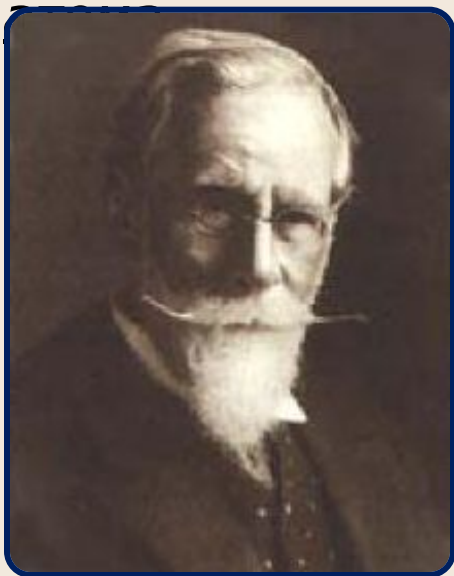
О СТРОЕНИИ

# Строение

## атома.

### I. АТОМ – ЭТО химически неделимая

#### История открытия строения



Уильям  
Крукс

В 1879 году открыл катодные лучи.

# Строение

## атома.

### I. АТОМ – ЭТО химически неделимая

#### История открытия строения



Дж.  
ТОМСОН.

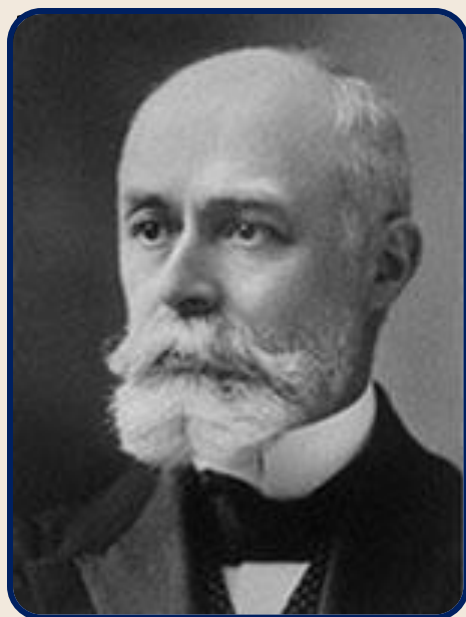
Доказал, что электроны несут на себе отрицательный заряд, определил массу и скорость его движения.

# Строение

# атома.

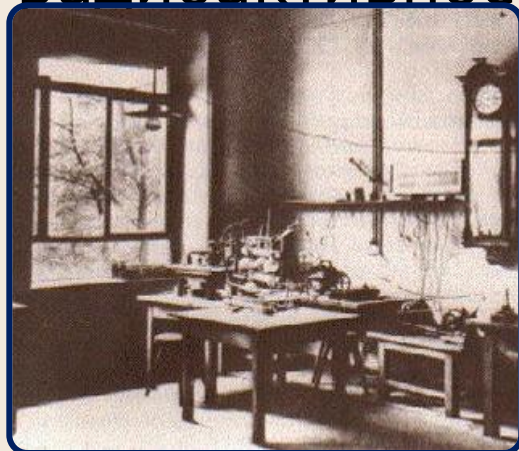
## I. АТОМ – ЭТО химически неделимая

### История открытия строения



А.  
Беккерель

Открыл  
радиоактивность.



# Строение

# атома.

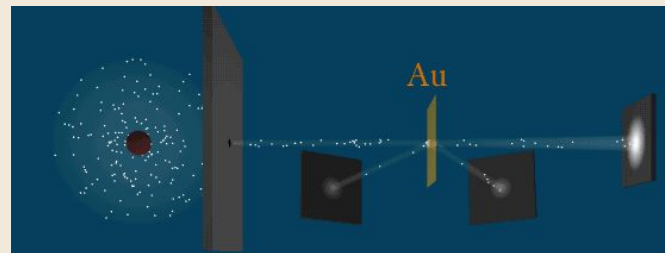
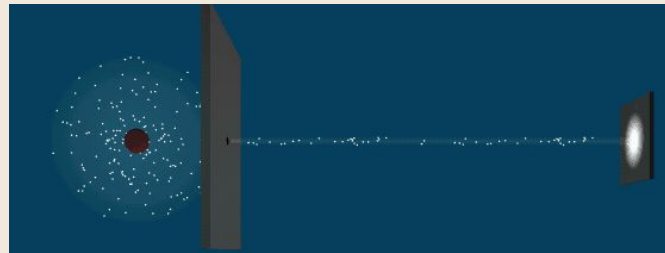
## I. АТОМ – ЭТО химически неделимая

### История открытия строения



Э.  
Резерфорд

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

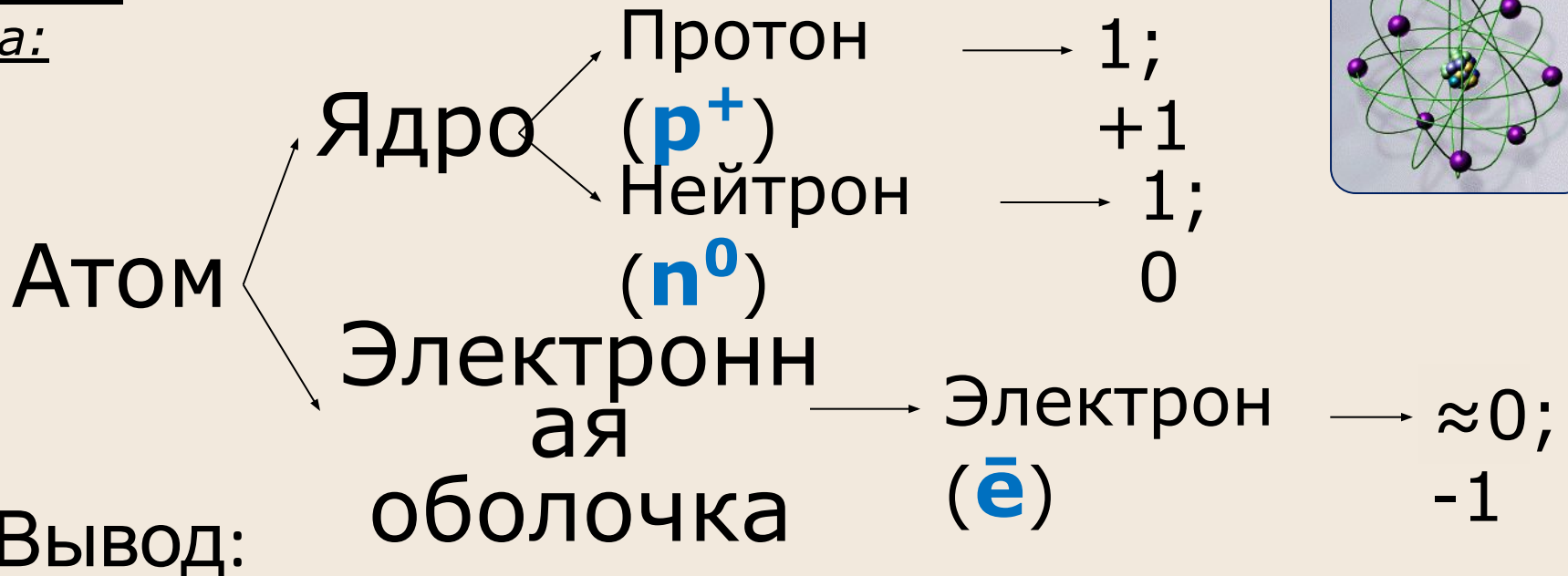


# Строение атома.

## II. Строение атома.

Схем

а:



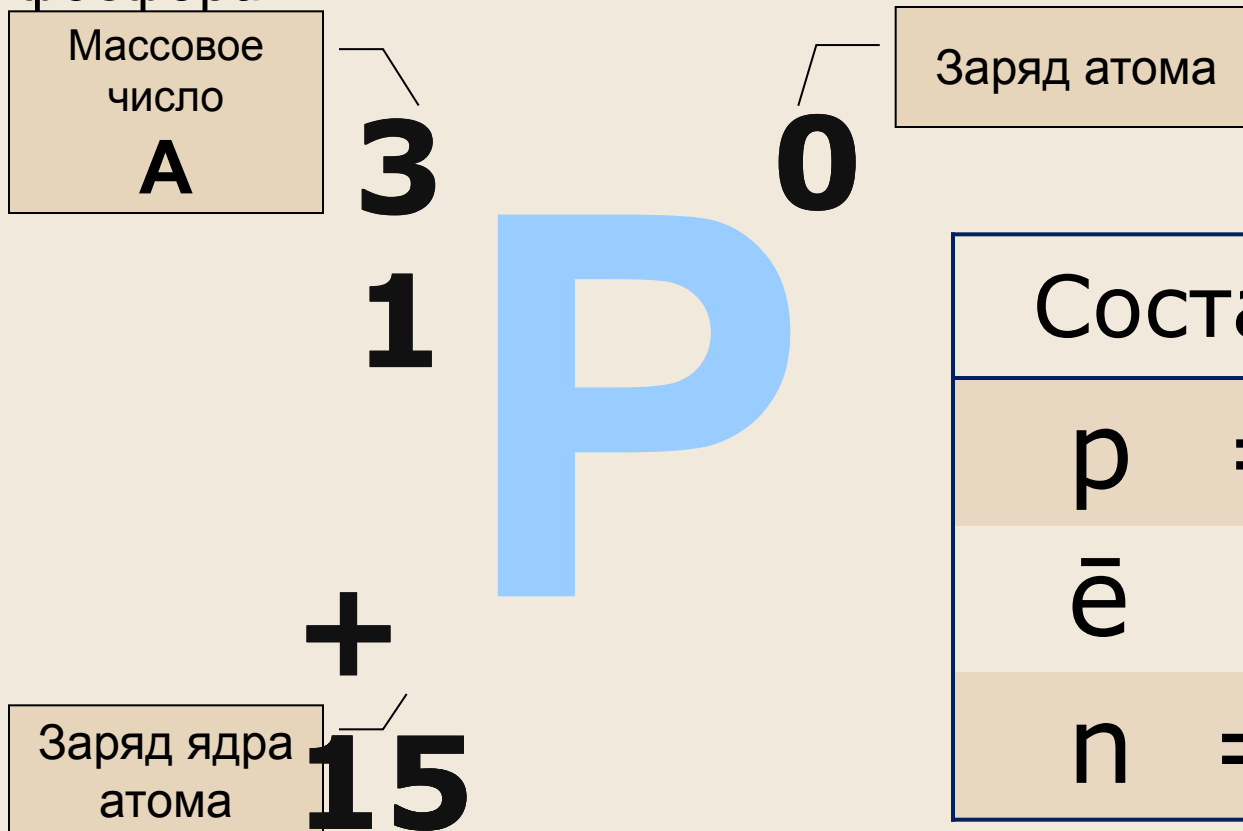
Вывод:

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

# Строение атома.

## II. Строение атома.

Пример: Характеристика атома фосфора



Состав атома		
p	=	15
e <sup>-</sup>	=	15
n	=	16

# Строение

## атома

### Домашняя работа.

&6 Стр. 38

О<sup>43</sup>пределить 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*

