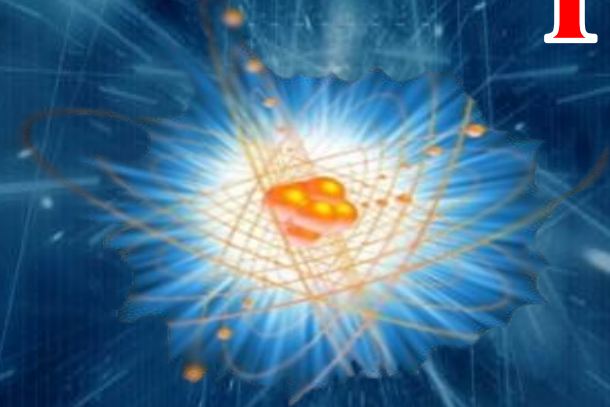


# Моделі атомів. Опыт Резерфорда.



*“Из идеи движения электронов,  
подобно движению планет, возникла  
атомная физика”*

М. Планк

## ПЛАН УРОКА

Актуализация знаний (тест)

История исследования

Опыт Резерфорда. Модель атома.

Закрепление нового материала (тест)

Подведение итогов урока

Домашнее задание

# Актуализация знаний

Тема:  
“Явление радиоактивности”



Вопрос 1

Кто открыл явление радиоактивности?

- А А. М. Кюри
- Б Б. Н. Бор
- В В. Дж. Томсон
- Г Г. Э. Резерфорд
- Д Д. А. Беккерель

Щелкните мышкой по прямоугольнику с правильным ответом

СЛЕДУЮЩИЙ ВОПРОС

Вопрос 2

По какому действию было открыто явление радиоактивности?

- А По действию ионизирующего фотоплашечному действию
- Б По вспышкам света, вызываемых в кристаллах ударами частиц
- В По следам в камере Вильсона
- Г По импульсам тока в счетчике Гейгера-Мюллера

Щелкните мышкой по прямоугольнику с правильным ответом

СЛЕДУЮЩИЙ ВОПРОС

Вопрос 3

Изменяется ли атом в результате радиоактивного распада?

- А** Атом не изменяется
  - Б** Изменяется запас энергии атома, но атом остается атомом того же химического элемента
  - В** Атом изменяется, превращается в другое химическое элемент
  - Г** Атом изменяется, превращается в атом другого химического элемента но быстро
  - Д** В результате радиоактивного распада атом полностью исчезает
- Щелкните мышкой по прямоугольнику с правильным ответом

СЛЕДУЮЩИЙ ВОПРОС

Вопрос 4

Что такое альфа-излучение?

- А Поток положительных ионов водорода
- Б Поток быстрых двухзарядных ионов гелия
- В Поток быстрых электронов электромагнитного излучения
- Г Поток нейтральных частиц

Щелкните мышкой по прямоугольнику с правильным ответом

[СЛЕДУЮЩИЙ ВОПРОС](#)



Вопрос 5

Что такое бета-излучение?

- А Поток положительных ионов водорода
- Б Поток быстрых двухзарядных ионов гелия
- В Поток быстрых электронов
- Г Поток быстрых электронов электромагнитного излучения
- В Поток нейтральных частиц

Щелкните мышкой по прямоугольнику с правильным ответом

[СЛЕДУЮЩИЙ ВОПРОС](#)

Вопрос 6

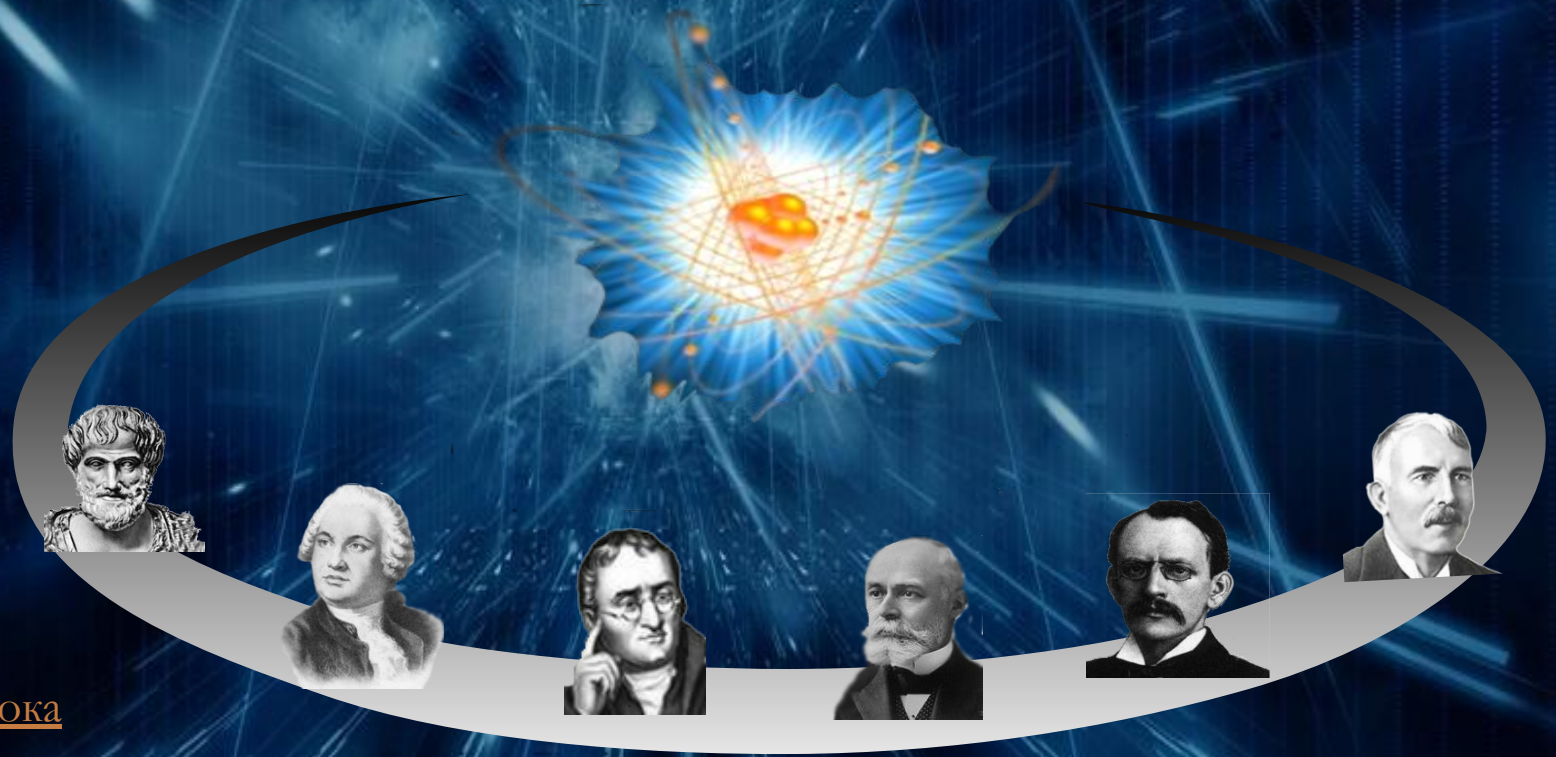
Что такое гама-излучение?

- А Поток положительных ионов водорода
- Б Поток быстрых двухзарядных ионов гелия
- В Поток быстрых электронов электромагнитного излучения
- Г Поток нейтральных частиц

Щелкните мышкой по прямоугольнику с правильным ответом

[СЛЕДУЮЩИЙ ВОПРОС](#)

# История исследования



**В истории развития физики одна из самых интересных и увлекательных страниц – это история открытия сложного строения атома. На протяжении веков люди думали о строении вещества...**

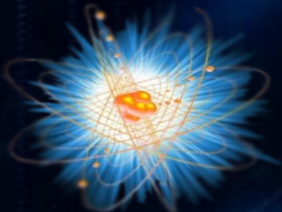


# Демокрит

(460-370 гг. до н.э.)

Древнегреческий философ-материалист, основатель атомистической гипотезы объяснения мира

Свойства того или иного вещества определяются формой, массой, и прочими характеристиками образующих его атомов. Например, у огня атомы остры, поэтому огонь способен обжигать, у твёрдых тел они шероховаты, поэтому накрепко сцепляются друг с другом, у воды - гладки, поэтому она способна течь. Даже душа человека, состоит из атомов.



# Основные элементы картины природы Демокрита

Все тела  
состоят из  
атомов

Атомы имеют  
форму  
правильных  
многогранников

Физические  
атомы  
неделимы

Материя состоит из крошечных неделимых частиц -  
атомов



# Ломоносов М.В.

(1711-1765 г.г.)

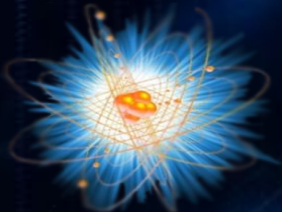
Первый русский ученый-естествоиспытатель мирового значения,  
основоположник молекулярно-кинетической теории,  
экспериментально  
подтвердил атомистическое строение вещества

Все вещества  
состоят из  
мельчайших частиц

Существуют  
“однородные”  
и  
“разнородные”  
частицы

Молекулы находятся в  
беспрерывном  
хаотическом  
движении

Основы молекулярно-кинетической теории



# Ломоносов различал два вида частиц материи

**ЭЛЕМЕНТ**  
(равносильно понятию атома)

**КОРПУСКУЛА** – мельчайшая  
частица материи  
(равносильно понятию  
молекулы)

*“Элемент есть часть тела, не состоящая из каких-либо других меньших частиц”, а  
“корпускула есть собрание элементов в одну небольшую массу”*

**В.М. Ломоносов**





# Джон Дальтон

(1766-1844 г.г.)

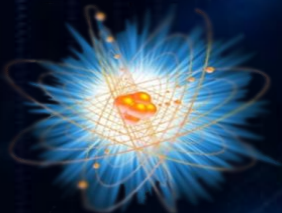
Английский ученый, впервые предпринявший попытку количественного описания свойств атомов

Химические элементы состоят из маленьких частиц, называемых атомами

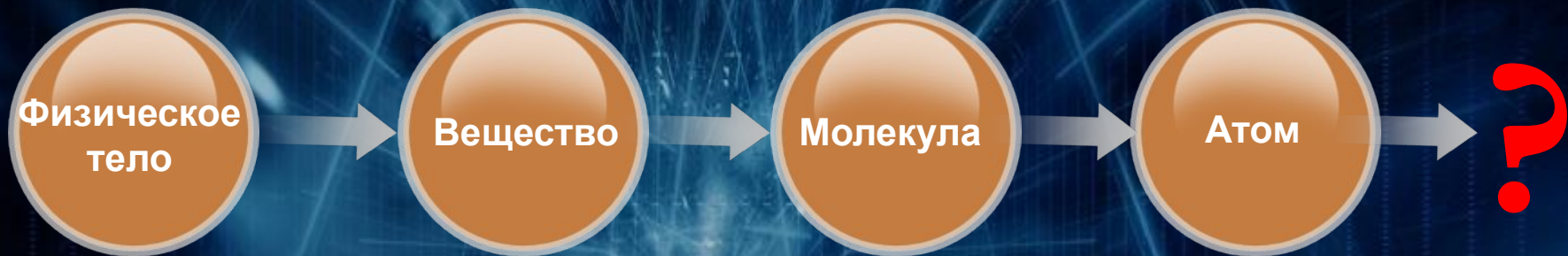
Атом обладает массой

Химические реакции- процесс соединения и разъединения атомов

Количественное описание свойств атома



# Выстраивалась логическая цепочка



Оставалось ответить на вопрос –  
как устроен атом?



# Беккерель Антуан Анри

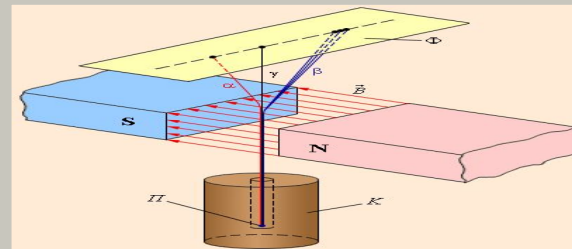
(1852-1908 г.г.)

Французский ученый, открывший явление радиоактивности

Альфа-частица –  
это ядро атома гелия

Бета-лучи –  
это электроны,  
движущиеся с  
огромными  
скоростями

Гамма-лучи –  
это очень короткие  
электромагнитные  
волны





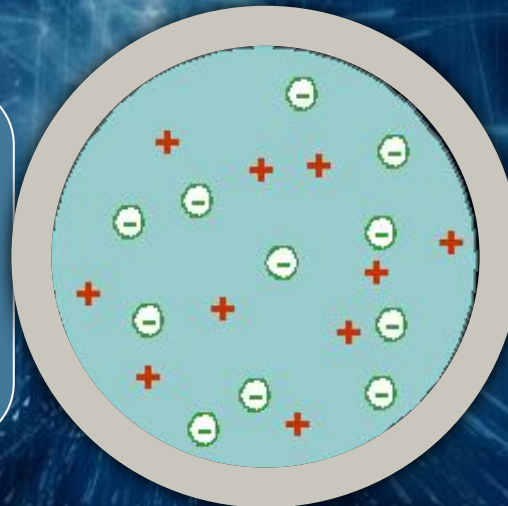
# Джозеф Джон Томсон

(1856-1940 г.г.)

Английский ученый, открывший электрон и предложивший достаточно разработанную модель атома

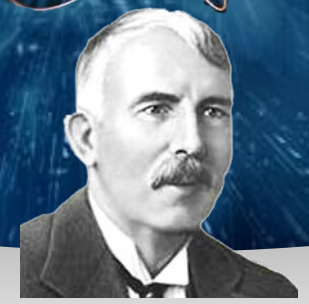
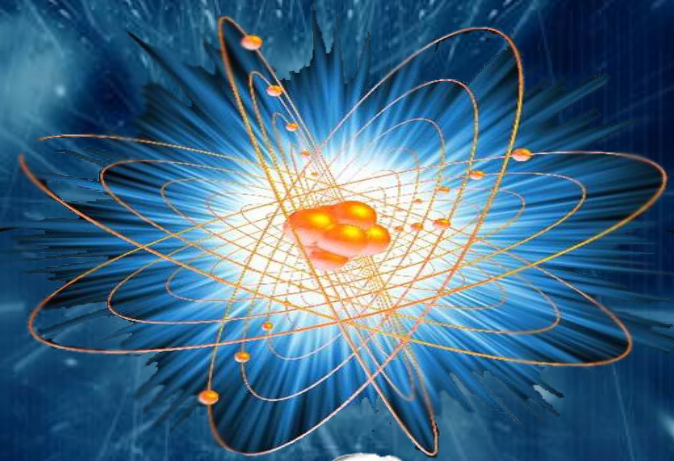
## Модель атома Томсона ("ПУДИНГ С ИЗЮМОМ")

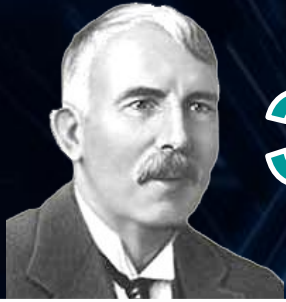
Атом - как некоторое положительно заряженное тело с заключёнными внутри него электронами.



Модель не объясняла дискретный характер излучения атома и его устойчивость.

# Опыт Резерфорда





# Эрнест Резерфорд

(1871-1937 г.г.)

Английский ученый, заложивший основы учения о радиоактивности и строении атома

Открыл и объяснил радиоактивное превращение химических элементов

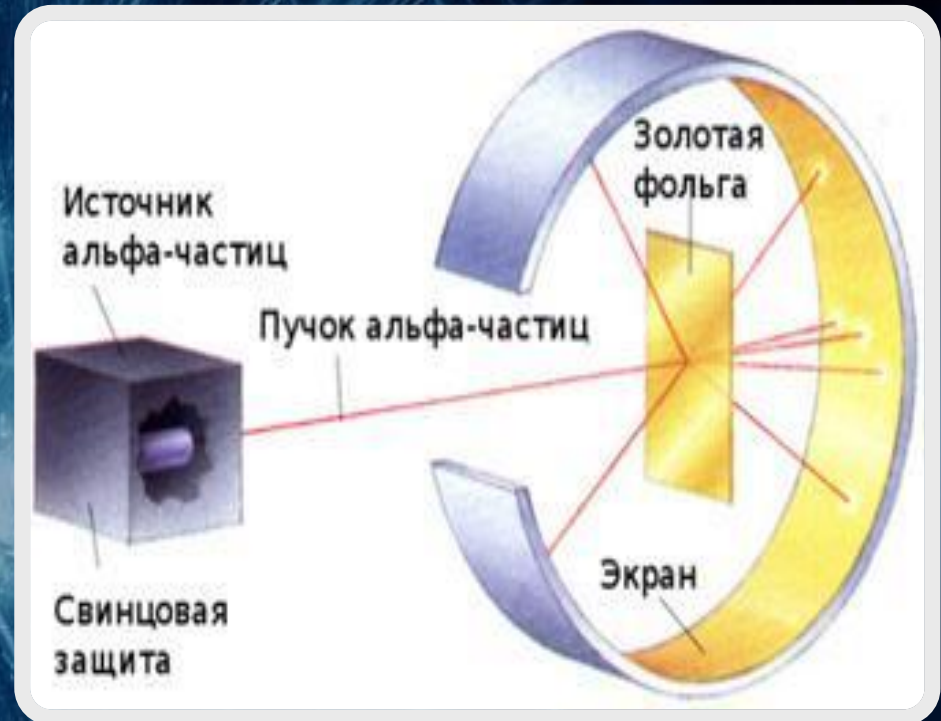
Открыл альфа и бета-излучение

Сделал вывод о существовании в атоме массивного ядра

Планетарная модель атома

# Опыт Резерфорда

Альфа-частицы от радиоактивного источника, пройдя через диафрагму, попадают на тонкую фольгу из золота. Она имеет толщину около микрона, т.е. состоит приблизительно из 3000 атомных слоев. При попадании альфа-частицы на экран возникает свечение люминесцентного слоя



# Наблюдения Резерфорда показали

Большинство альфа-частиц легко проходит через фольгу не отклоняясь



Атом не является сплошным, в нем есть пустоты

Некоторое количество альфа-частиц отклоняется на небольшие углы



В атомах есть отрицательные частицы

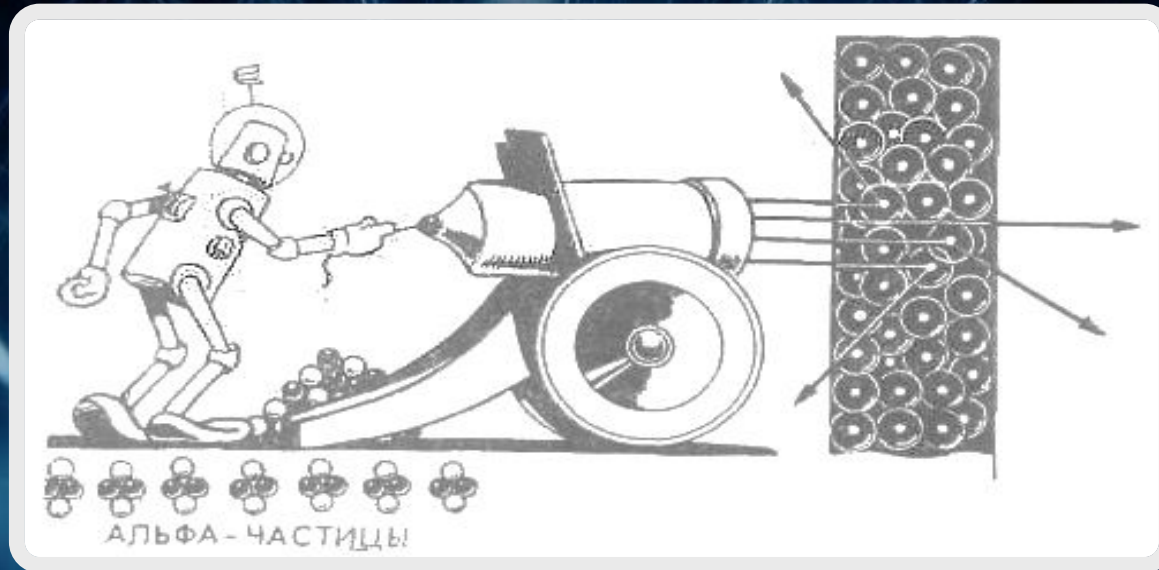
Есть альфа-частицы, отклоняющиеся от фольги на углы более  $90^\circ$



В атоме есть положительные частицы



# Резерфорд вспоминал...



*“Это было почти также невероятно, как если бы вы выстрелили 15-дюймовым снарядом в лист папиросной бумаги, а снаряд вернулся бы назад и попал в вас”*

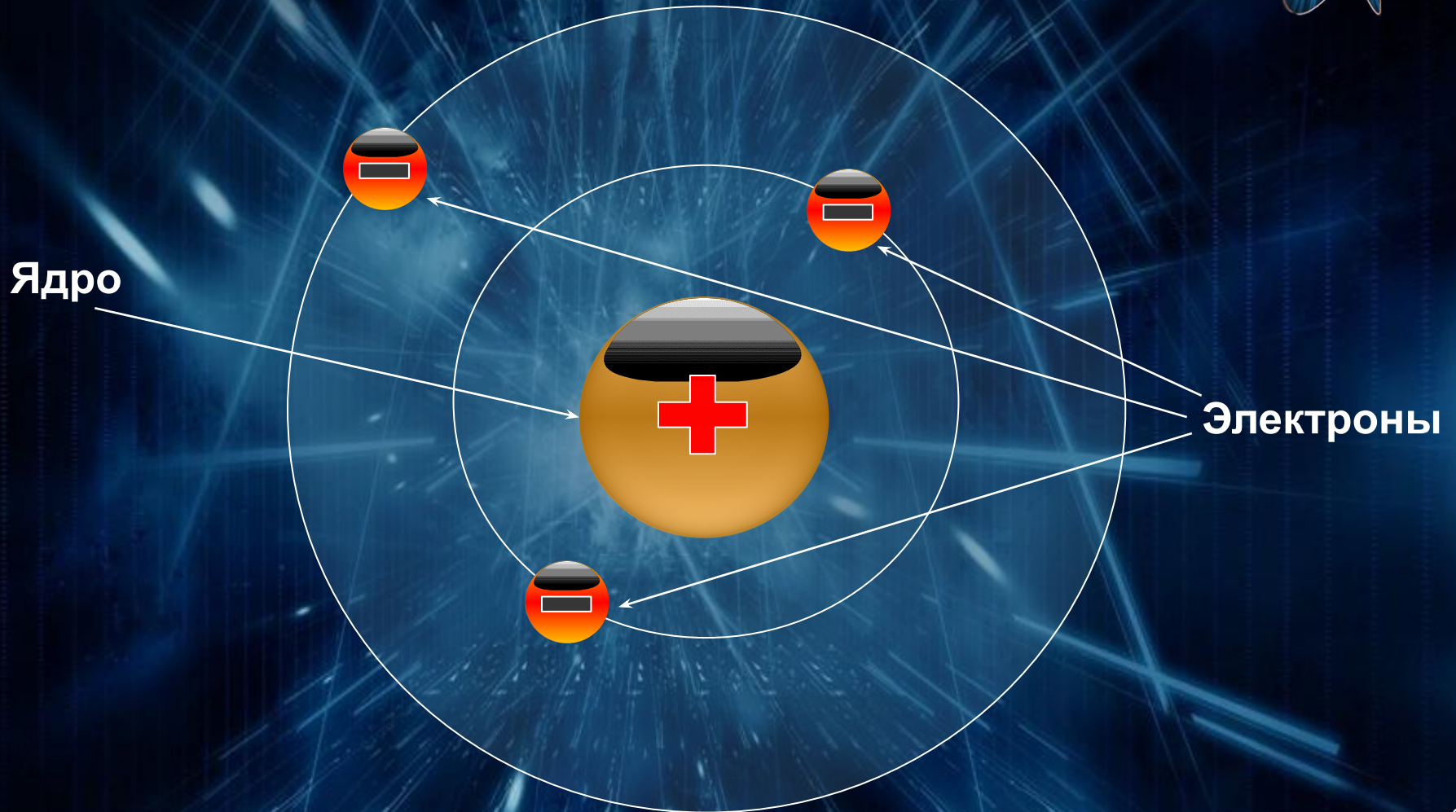
*По воспоминанию Э.Резерфорда*

# Выводы по результатам опыта:



# Модель атома Резерфорда

Атом – положительно заряженная частица (ядро),  
вокруг которой вращаются отрицательно заряженные частицы (электроны)



**Такова электронно-ядерная  
модель атома по Резерфорду**



**Иногда ее называют планетарной  
из-за сходства со строением  
Солнечной системы**

# Опыт Резерфорда позволил:

В результате опыта по рассеянию альфа-частиц:

Была доказана  
несостоятельность  
модели атома Томсона

Выдвинута  
ядерная модель  
строения атома

Определен порядок диаметров  
атомных ядер ( $10^{-14}$  -  $10^{-15}$  м.)

# Закрепление нового материала

# Составьте логическую схему из слов:



Правильный ответ:





## Прочитайте текст, вставляя пропущенные слова

В 1911 году английский физик Эрнест Резерфорд поставил опыт по исследованию строения атома.

В своих опытах он использовал:

1. Источник альфа-частиц;
2. Очень тонкую металлическую фольгу;
3. Экран, способный светиться под действием заряженных частиц.

Он пришел к выводу о том, что строение атома напоминает по своей структуре нашу Солнечную систему. Подобно тому, как планеты движутся вокруг массивного Солнца, электроны в атоме движутся вокруг массивного ядра. Модель атома созданную Резерфордом называли планетарной.

Пропущенные слова (в именительном падеже):  
 солнце, атом, вывод, ядро, Эрнест Резерфорд, светиться,  
 опыт, состав, планетарная, строение, металлическая, заряженные,  
 альфа-частицы, электроны.

## Правильный ответ:

В 1911 году английский физик **Эрнест Резерфорд** поставил опыт по исследованию **состава** и **строения** атома.

В своих опытах он использовал:

1. Источник **альфа-частиц**;
2. Очень тонкую **металлическую** фольгу;
3. Экран, способный **светиться** под действием **заряженных частиц**

Он пришел к **выводу** о том, что **атом** напоминает по строению нашу Солнечную систему. Подобно тому, как планеты движутся вокруг массивного **Солнца**, **электроны** в атоме движутся вокруг массивного **ядра**. Модель атома созданную Эрнестом Резерфордом называли **планетарной**.

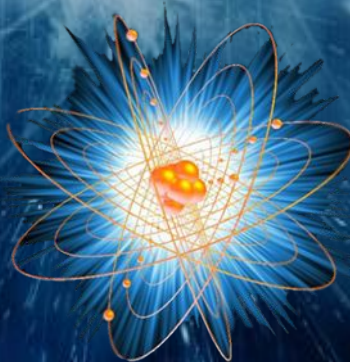
## Домашнее задание:

Параграф §55, 56(65,66) (ответить на вопросы к параграфу).

(Перышкин А.В., Гутник Е.Н. Физика 9 класс.  
-М.: Дрофа, 2007.)

**Спасибо за внимание.**

**Спасибо за урок!!!**



## Литература:

1. А. В.Перышкин, Е. М. Гутник. Физика – 9 кл.- М.: Дрофа, 2007.
2. Ю.А. Сауров, В.В. Мултановский. Квантовая физика. Модели уроков. М.: Просвещение; Учебная литература, 1996.
3. П.С. Кудрявцев. Курс истории физики. –М.: Просвещение,1974.
4. Первое сентября. Приложение «Физика» № 16 1998 г.
5. Интернет - ресурсы:  
<http://www.wikipedia.org>;  
<http://www.images.yandex.ru>;  
<http://bibliotekar.ru>.