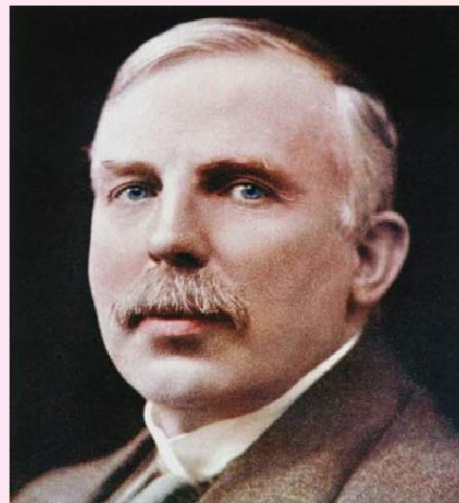
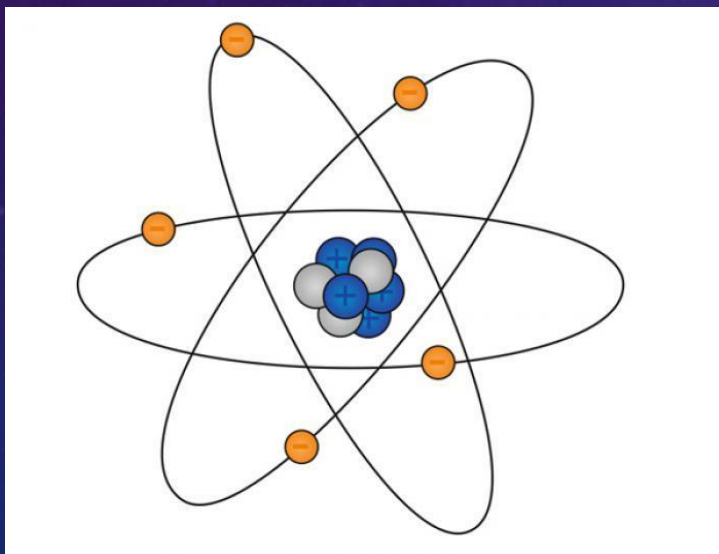
The background features a dark blue gradient with a starry pattern. On the left side, there are several overlapping circular elements. A prominent one is a large circle with a scale around its perimeter, marked with numbers from 140 to 260 in increments of 10. Other circles are smaller and some have dashed lines or arrows, suggesting motion or orbits.

# МОДЕЛЬ АТОМА РЕЗЕРФОРДА

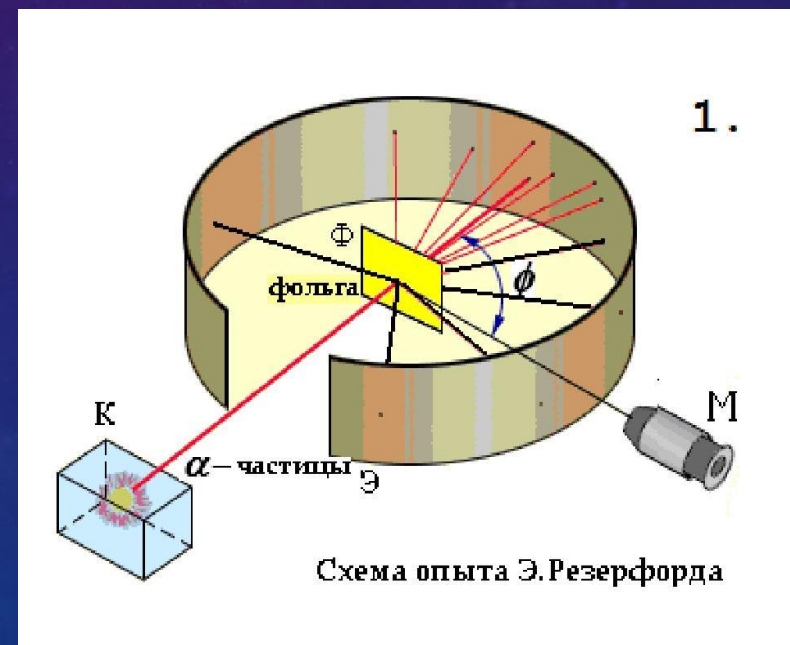
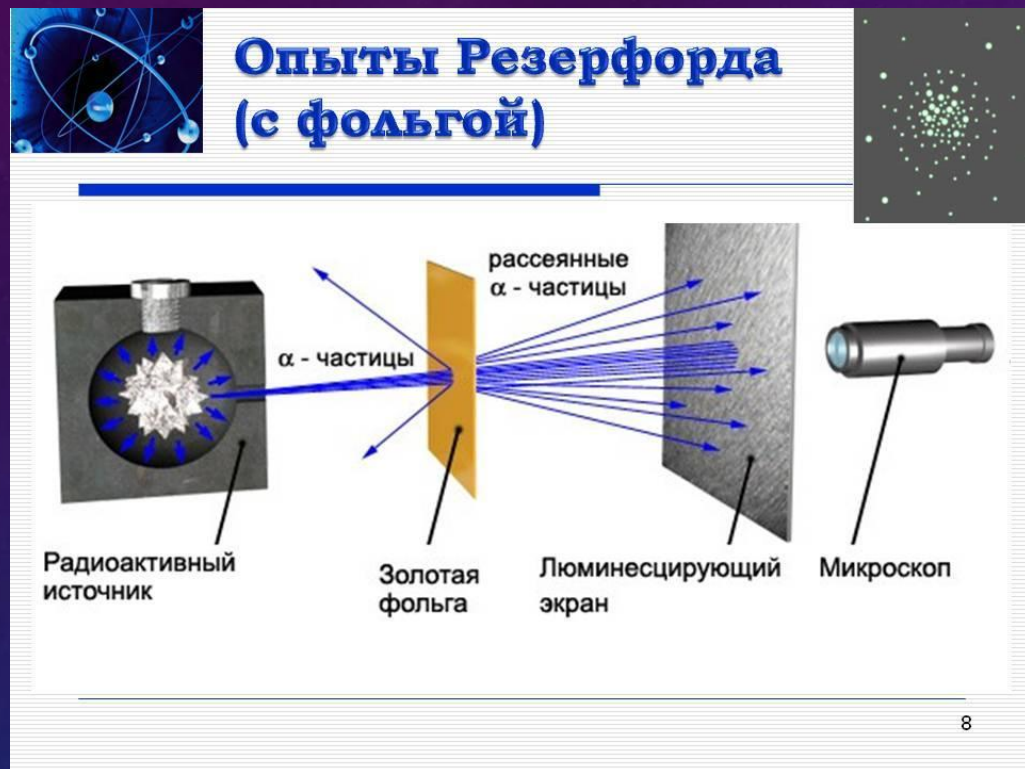
ВЫПОЛНИЛА УЧЕНИЦА 9А КЛАССА ТЫРИНА КСЮША

- **Планетарная модель атома**, или **модель атома Резерфорда**, — исторически важная модель строения атома, предложенная Эрнестом Резерфордом в классической статье<sup>[1]</sup>, опубликованной в 1911 г. на основании анализа и статистической обработки результатов экспериментов по рассеиванию альфа-частиц в тонкой золотой фольге, выполненных Гейгером и Марсденом в 1909 г.

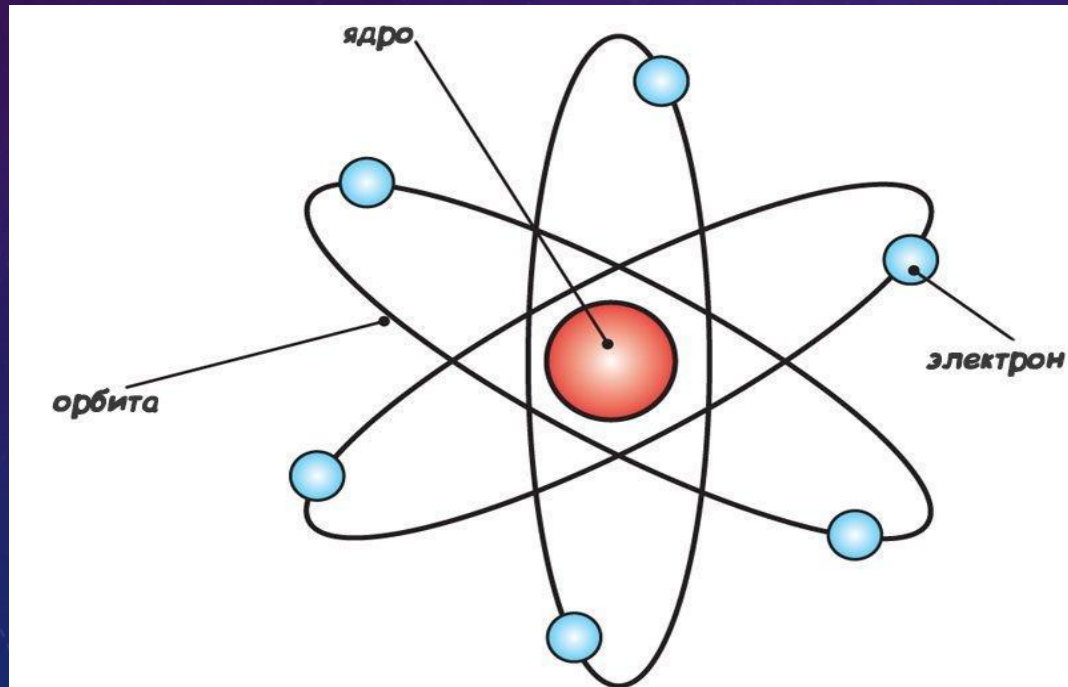


*В 1911 году Эрнест Резерфорд при исследовании радиоактивности на основании опытов предлагает планетарную модель строения атома.*

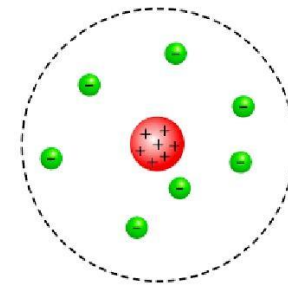
# ОПЫТ РЕЗЕРФОРДА



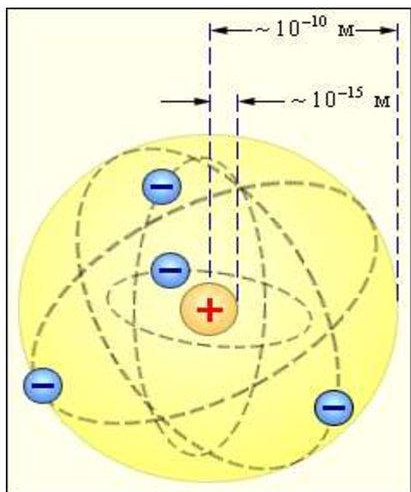
- В этой модели Резерфорд описывает строение атома состоящим из крохотного положительно заряженного ядра, в котором сосредоточена почти вся масса атома, вокруг которого вращаются электроны, — подобно тому, как планеты движутся вокруг Солнца.



Модель атома Резерфорда



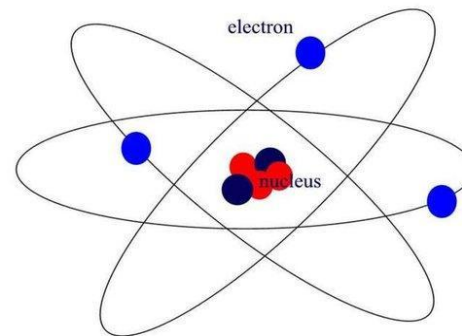
## Планетарная модель атома (модель атома Резерфорда)



## МОДЕЛЬ АТОМА РЕЗЕРФОРДА

1911 г – опыт  
Резерфорда (со  
студентами  
Марсденом и  
Гейгером)

Результат –  
планетарная  
модель атома



Модели атомов. Опыт Резерфорда

## Модель атома Резерфорда

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

Ядро

Электроны



СПАСИБО ЗА ВНИМАНИЕ