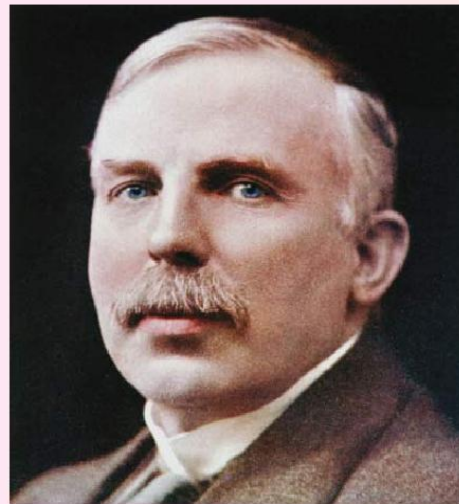
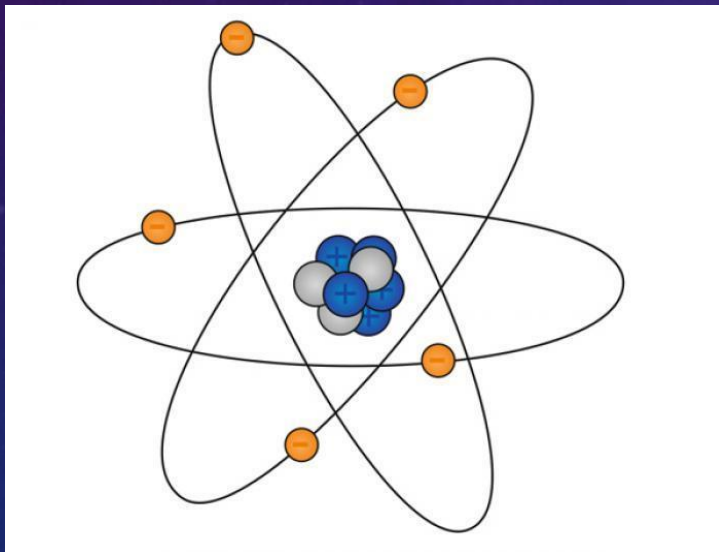
The background features a dark blue gradient with faint, light blue circular patterns and a scale on the left side. The scale has markings from 140 to 260 in increments of 10. Several circular diagrams with arrows are scattered across the background, suggesting a scientific or technical theme.

МОДЕЛЬ АТОМА РЕЗЕРФОРДА

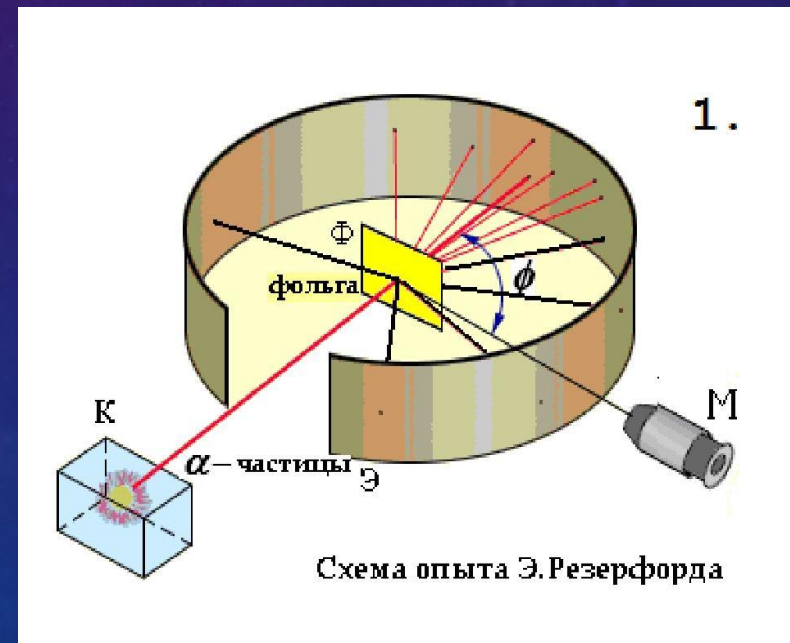
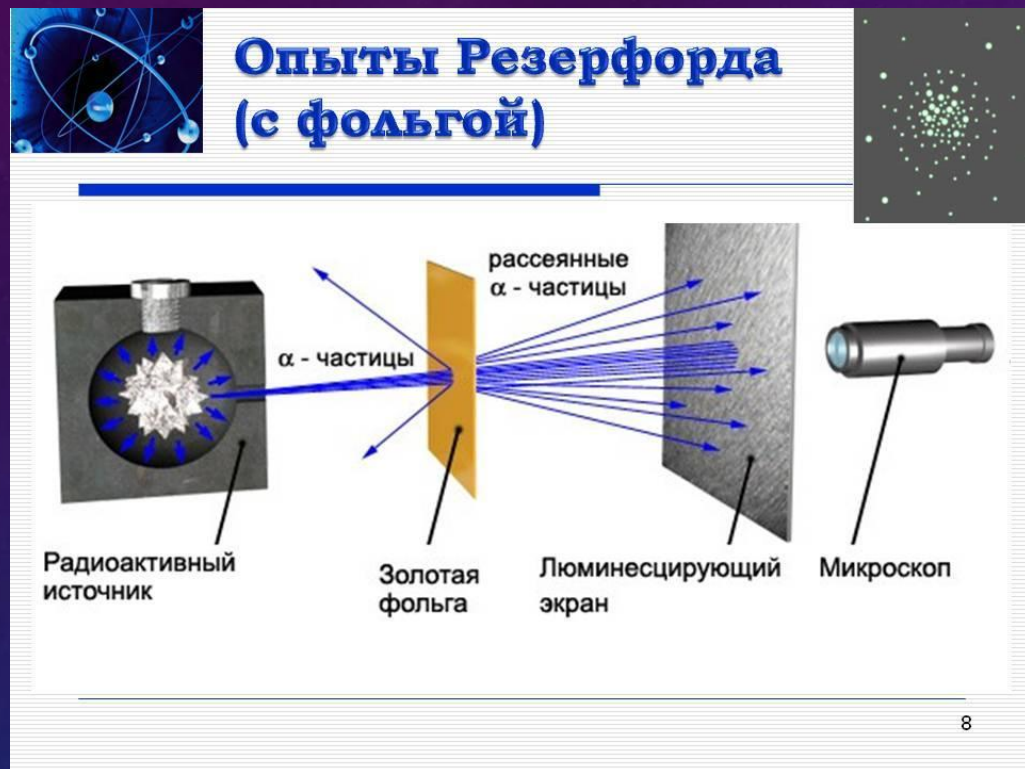
ВЫПОЛНИЛА УЧЕНИЦА 9А КЛАССА ТЫРИНА КСЮША

- **Планетарная модель атома**, или **модель атома Резерфорда**, — исторически важная модель строения атома, предложенная Эрнестом Резерфордом в классической статье^[1], 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.

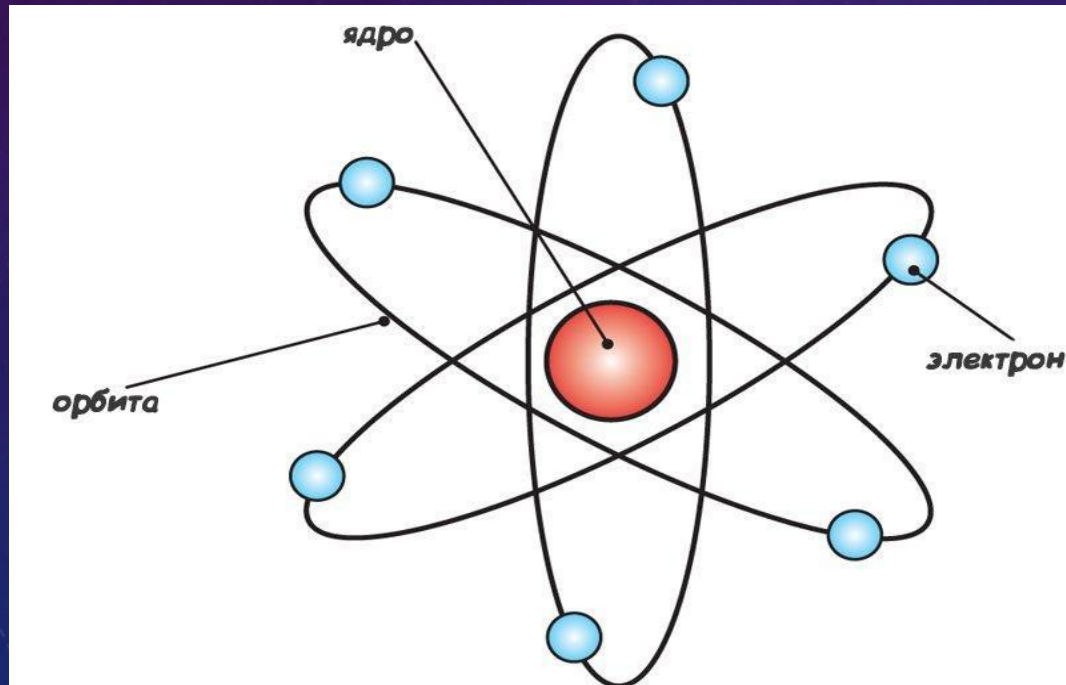


В 1911 году Эрнест Резерфорд при исследовании радиоактивности на основании опытов предлагает планетарную модель строения атома.

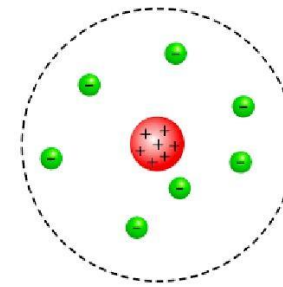
ОПЫТ РЕЗЕРФОРДА



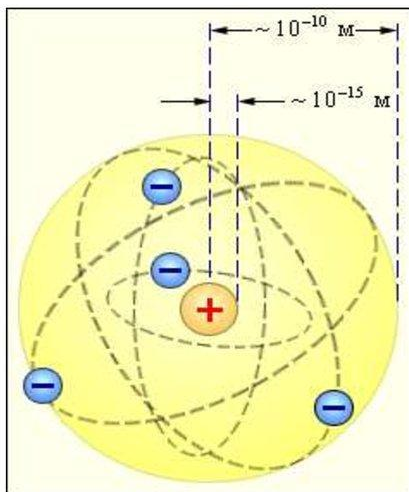
- В этой модели Резерфорд описывает строение атома состоящим из крохотного положительно заряженного ядра, в котором сосредоточена почти вся масса атома, вокруг которого вращаются электроны, — подобно тому, как планеты движутся вокруг Солнца.



Модель атома Резерфорда



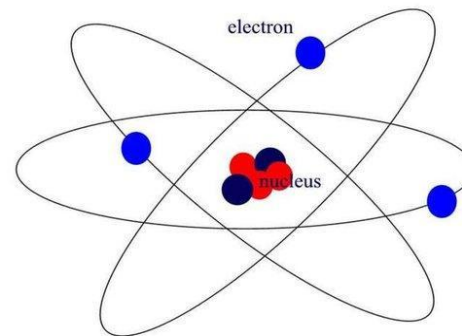
Планетарная модель атома (модель атома Резерфорда)



МОДЕЛЬ АТОМА РЕЗЕРФОРДА

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

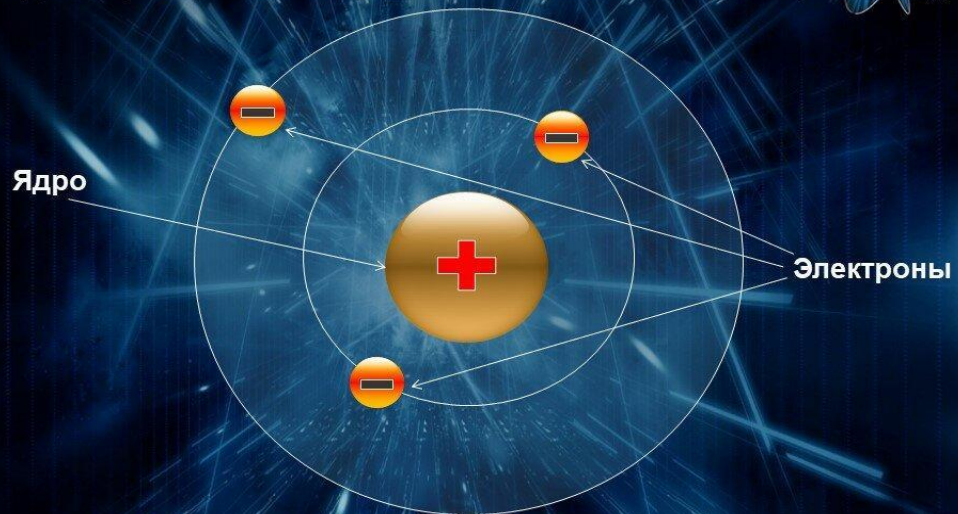
Результат – планетарная модель атома



Модели атомов. Опыт Резерфорда

Модель атома Резерфорда

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



СПАСИБО ЗА ВНИМАНИЕ