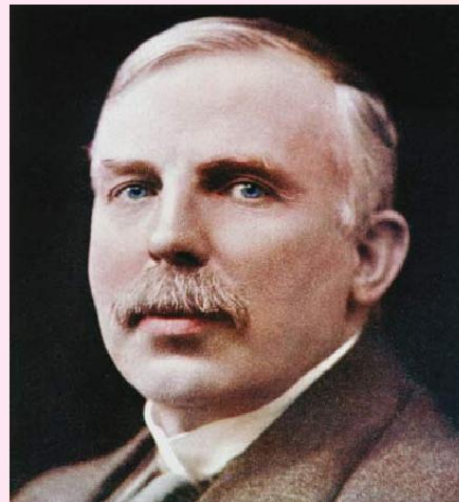
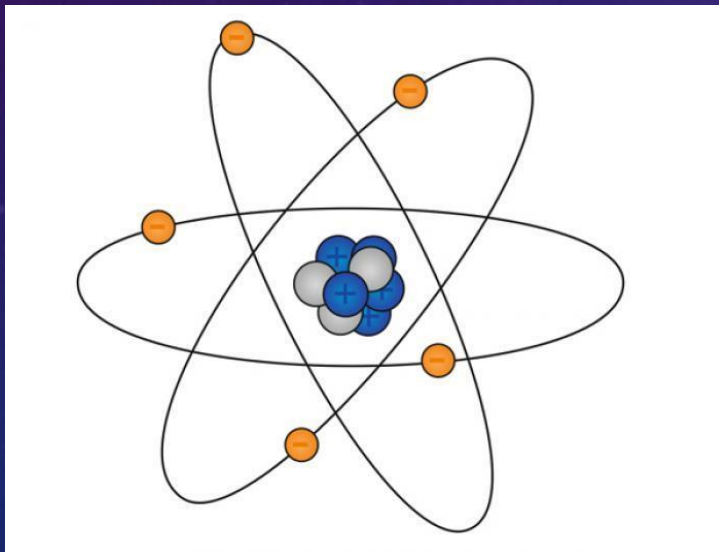
The background features a dark blue gradient with a starry pattern. On the left side, there are several overlapping circular elements. A prominent one is a large circle with a scale around its perimeter, marked with numbers from 140 to 260 in increments of 10. Other circles are smaller and some have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

МОДЕЛЬ АТОМА РЕЗЕРФОРДА

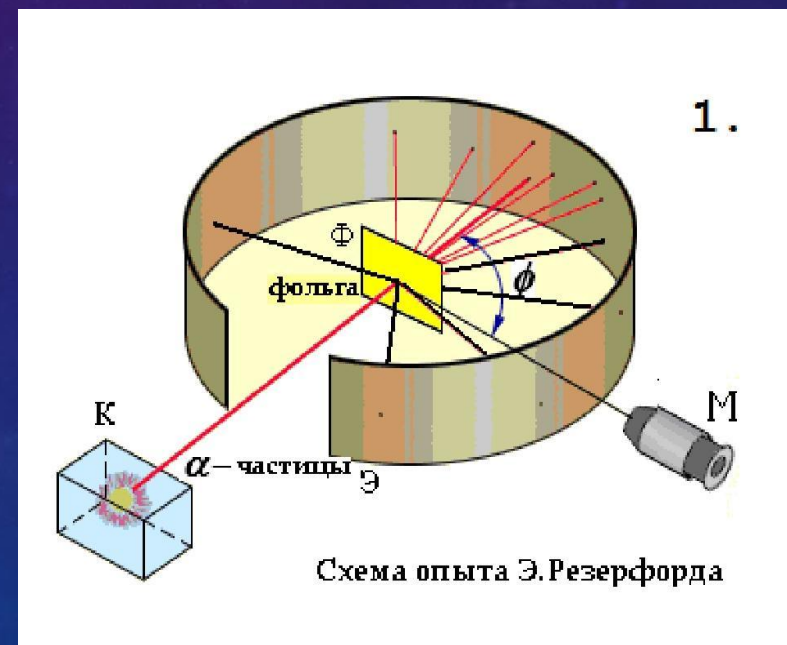
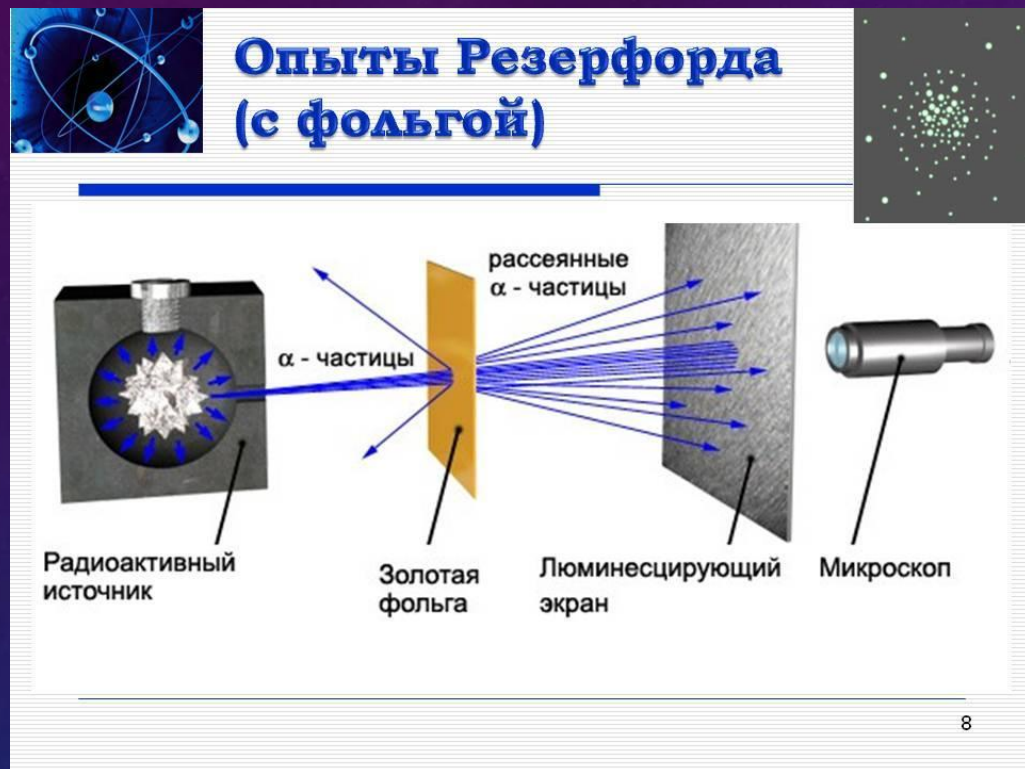
ВЫПОЛНИЛА УЧЕНИЦА 9А КЛАССА ТЫРИНА КСЮША

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

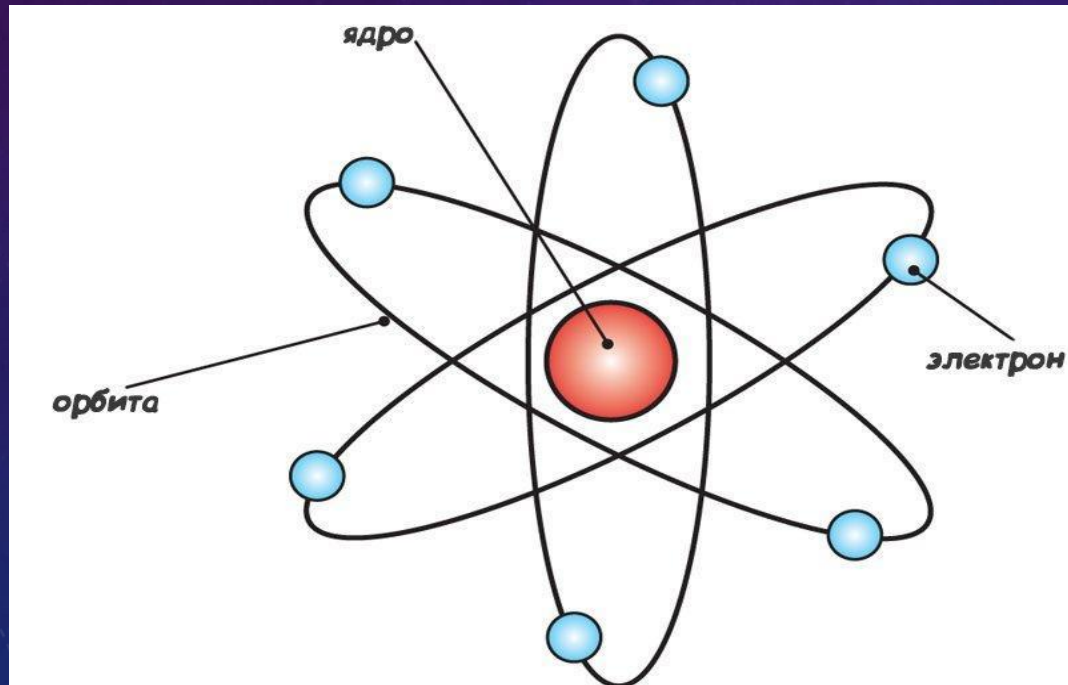


В 1911 году Эрнест Резерфорд при исследовании радиоактивности на основании опытов предлагает планетарную модель строения атома.

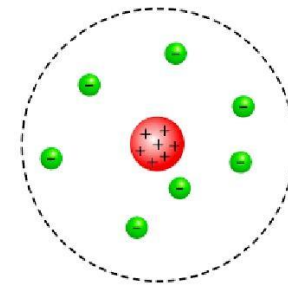
ОПЫТ РЕЗЕРФОРДА



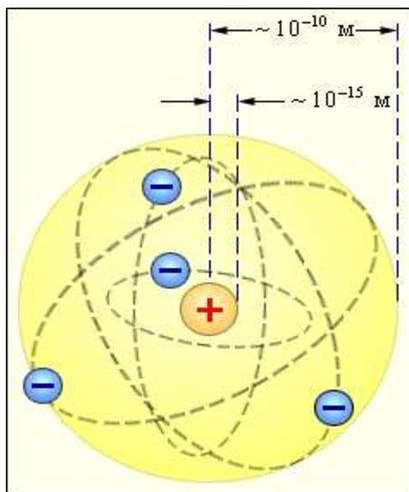
- В этой модели Резерфорд описывает строение атома состоящим из крохотного положительно заряженного ядра, в котором сосредоточена почти вся масса атома, вокруг которого вращаются электроны, — подобно тому, как планеты движутся вокруг Солнца.



Модель атома Резерфорда



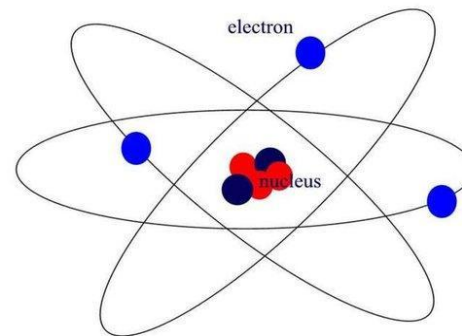
Планетарная модель атома (модель атома Резерфорда)



МОДЕЛЬ АТОМА РЕЗЕРФОРДА

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

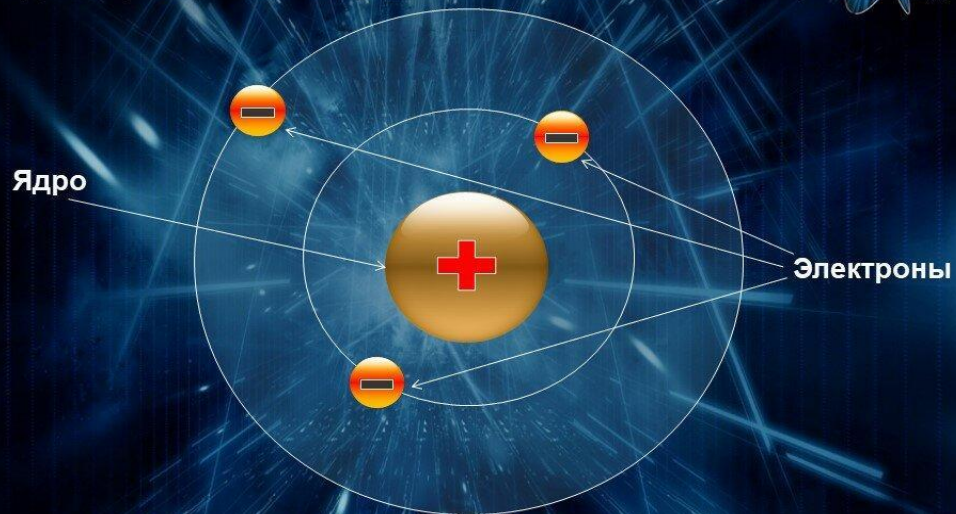
Результат – планетарная модель атома



Модели атомов. Опыт Резерфорда

Модель атома Резерфорда

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



СПАСИБО ЗА ВНИМАНИЕ