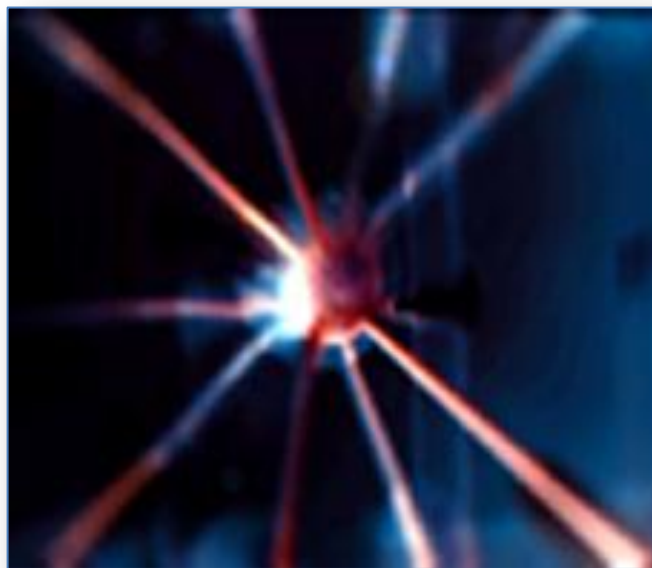
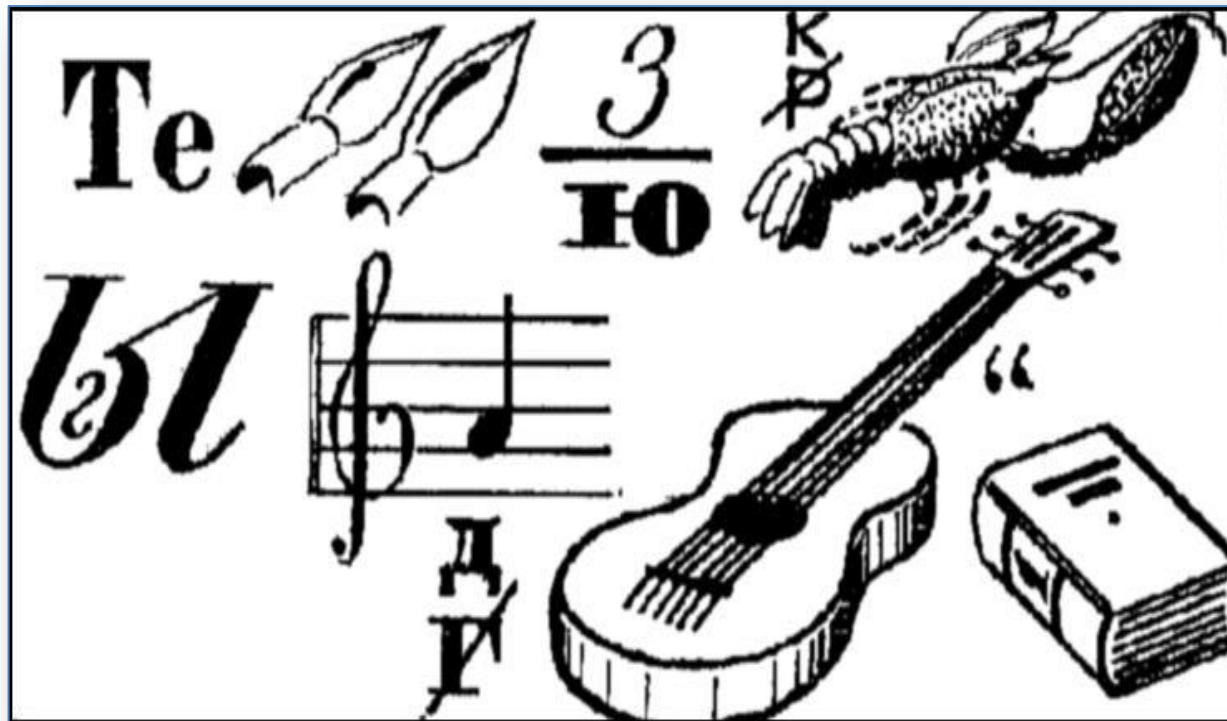


Строение атома. Опыт Э. Резерфорда.

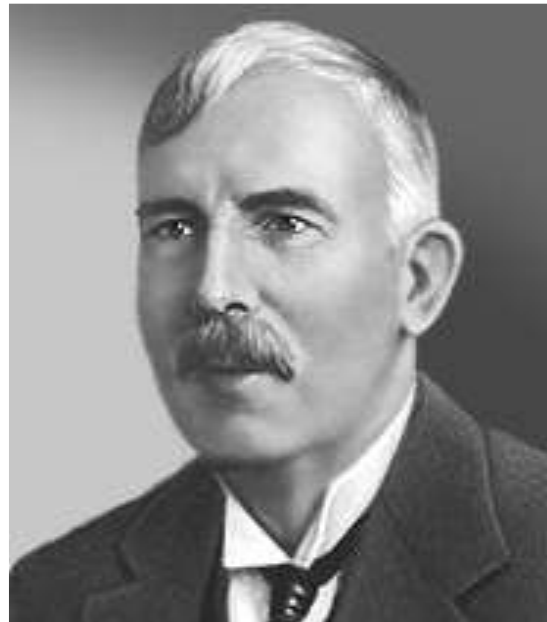


Прочитайте ребус.



«Теперь я знаю, как выглядит атом».

(Эрнест Резерфорд 1911 год)



Э. РЕЗЕРФОРД (1871-1937)

Первая попытка создания модели атома на основе накопленных экспериментальных данных принадлежит Дж. Томсону (1903 г.)

Томпсон считал, что положительный заряд атома равномерно распределен по всему объему шара, а отрицательно заряженные электроны находятся внутри него.

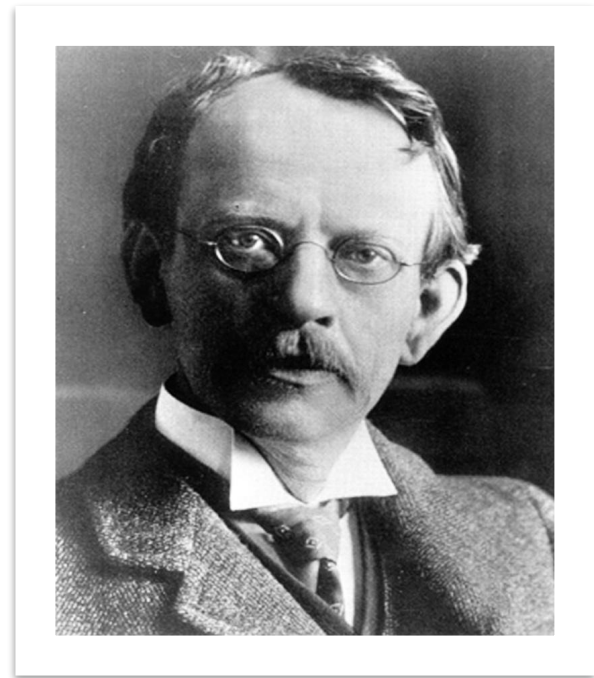
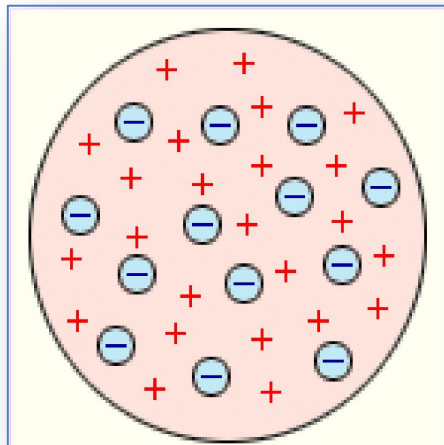
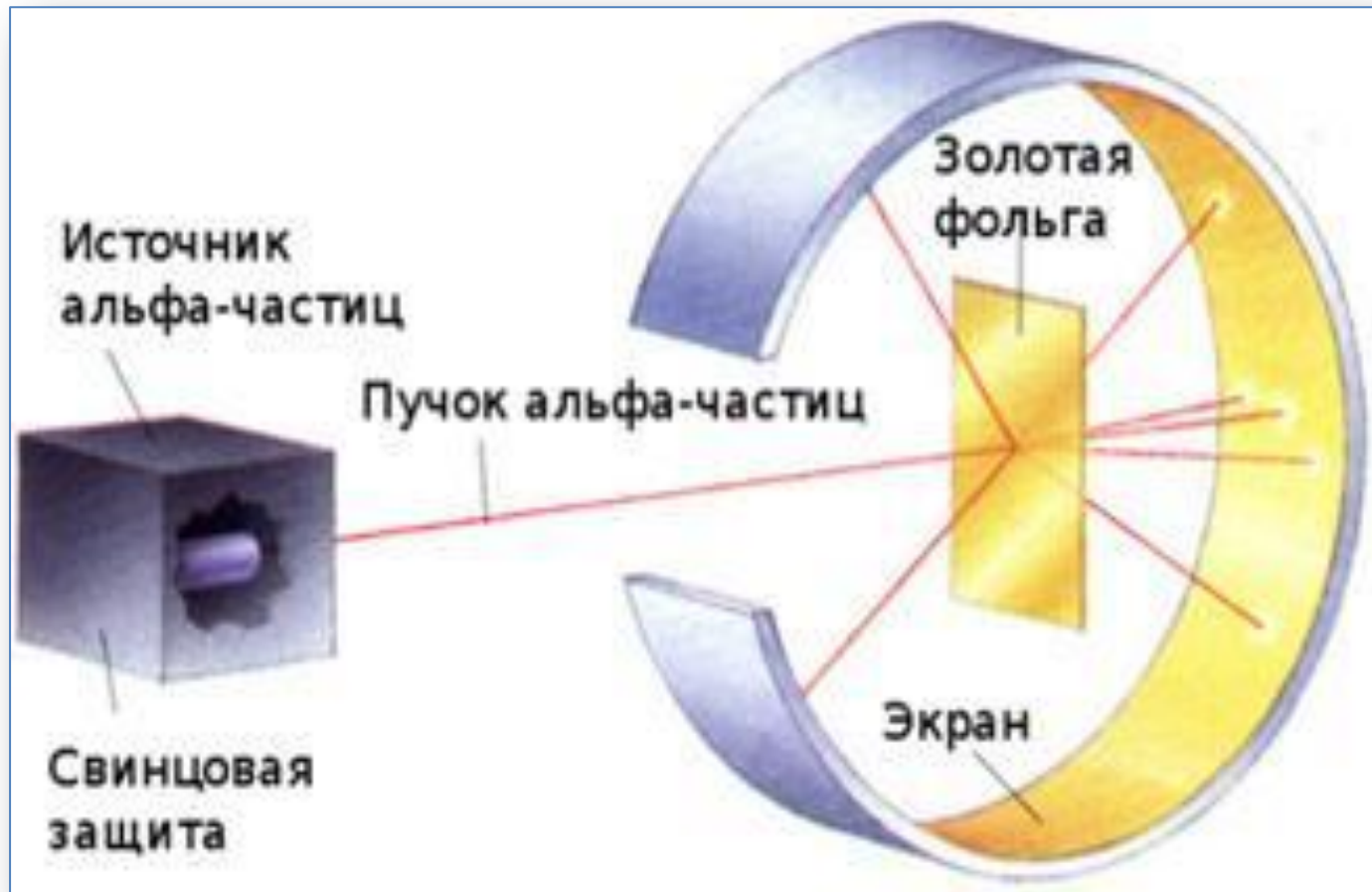
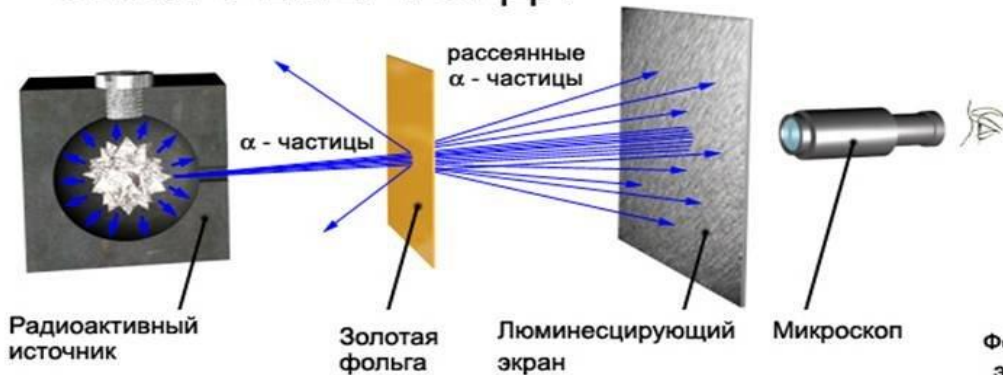


Схема опыта Резерфорда.

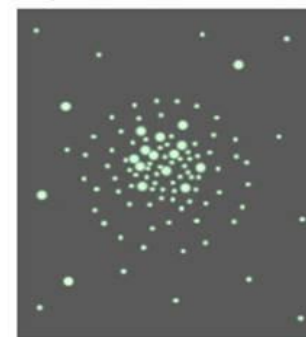


Результаты опыта Резерфорда.

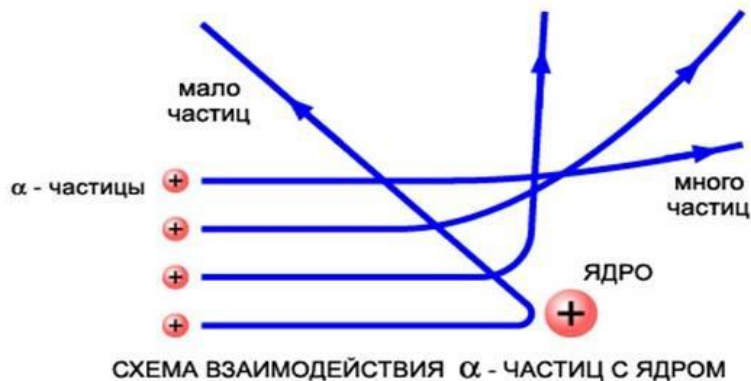
ОПЫТ РЕЗЕРФОРДА



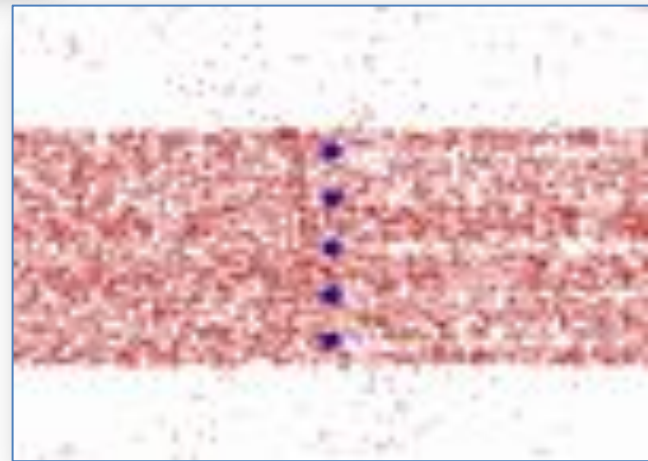
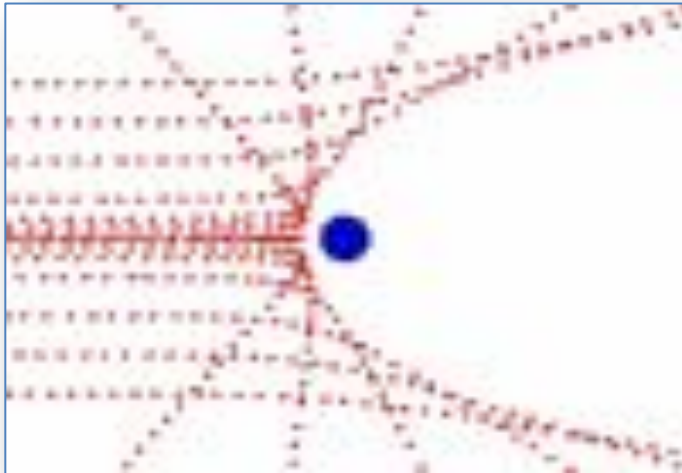
Фотографии люминесцирующего экрана при отсутствии золотой фольги в потоке α - частиц и при ее внесении в поток



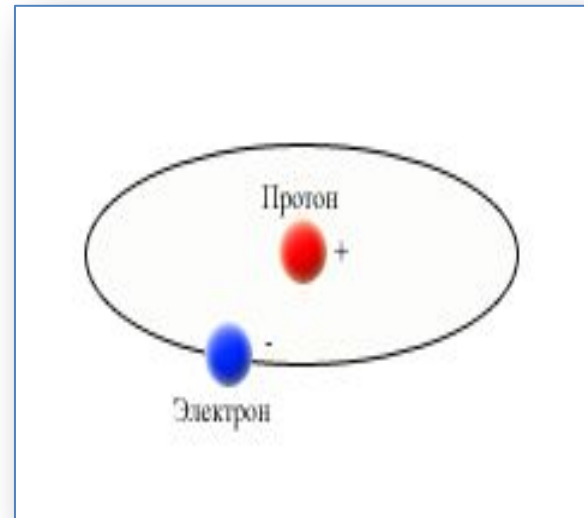
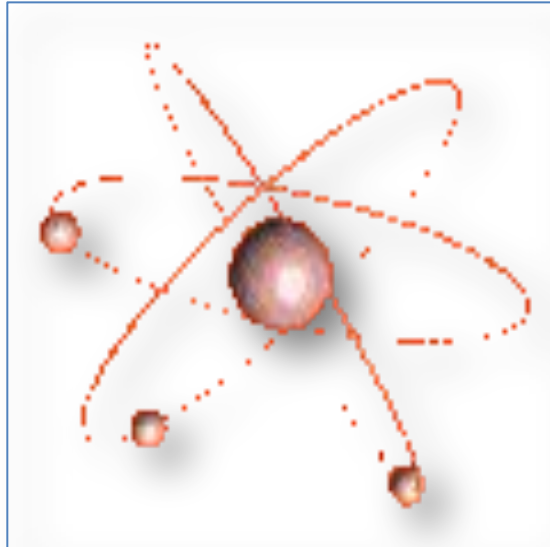
Каждая вспышка вызывается ударом α - частицы об экран



ДОПОЛНИТЕЛЬНЫЕ СВЕДЕНИЯ



Планетарная модель Резерфорда.



Домашнее задание.





Автор шаблона:



Фокина Лидия Петровна
учитель начальных классов
МКОУ «СОШ ст. Евсино»
Искитимского района
Новосибирской области

