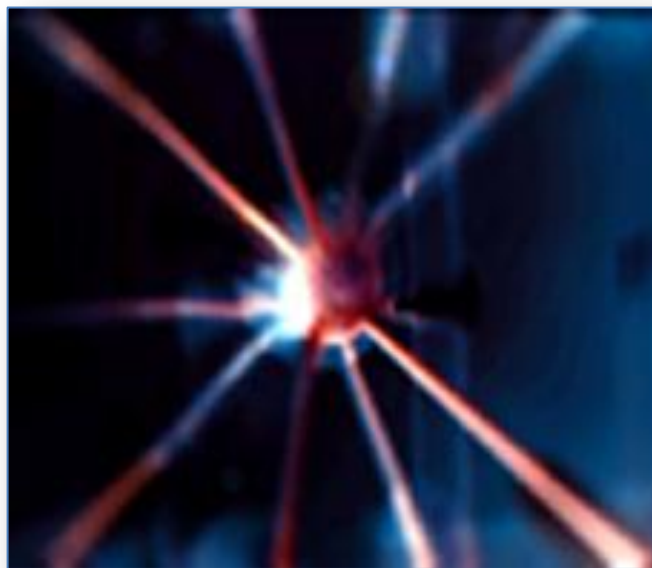
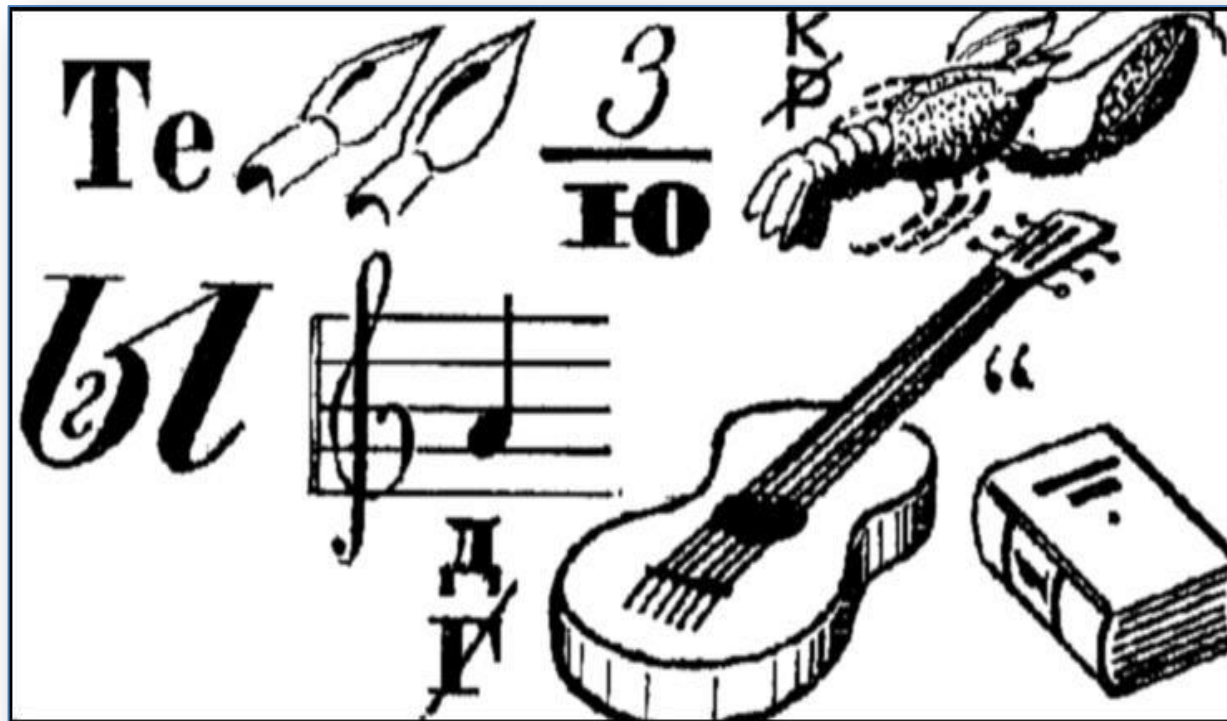


# *Строение атома. Опыт Э. Резерфорда.*

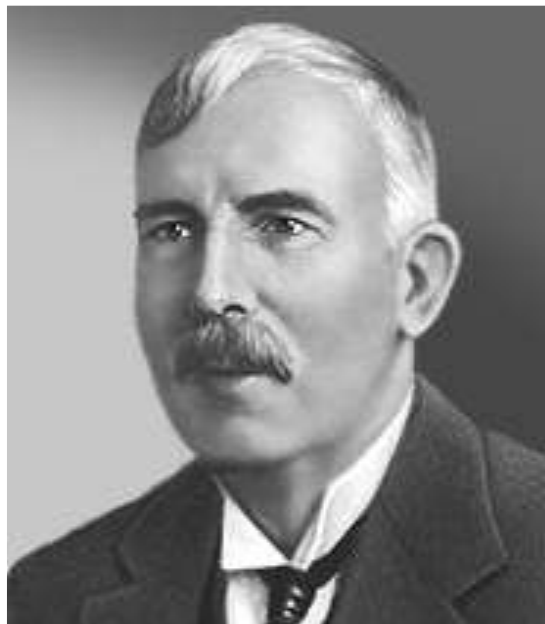


# Прочитайте ребус.



*«Теперь я знаю, как выглядит атом».*

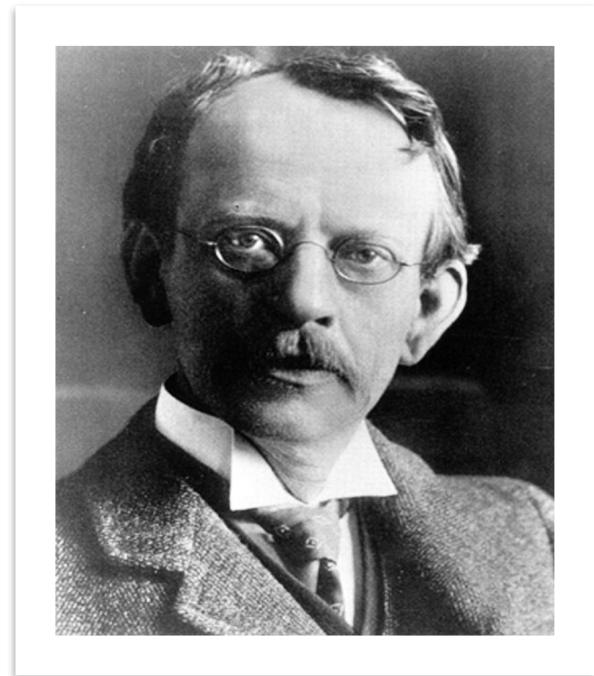
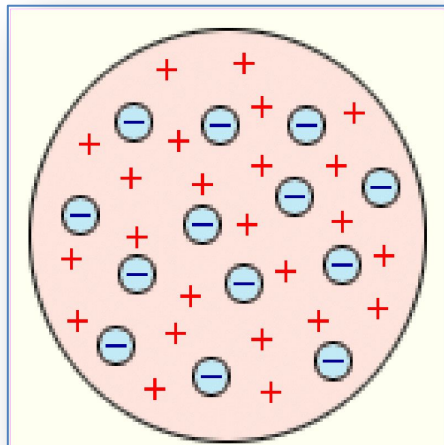
**(Эрнест Резерфорд 1911 год)**



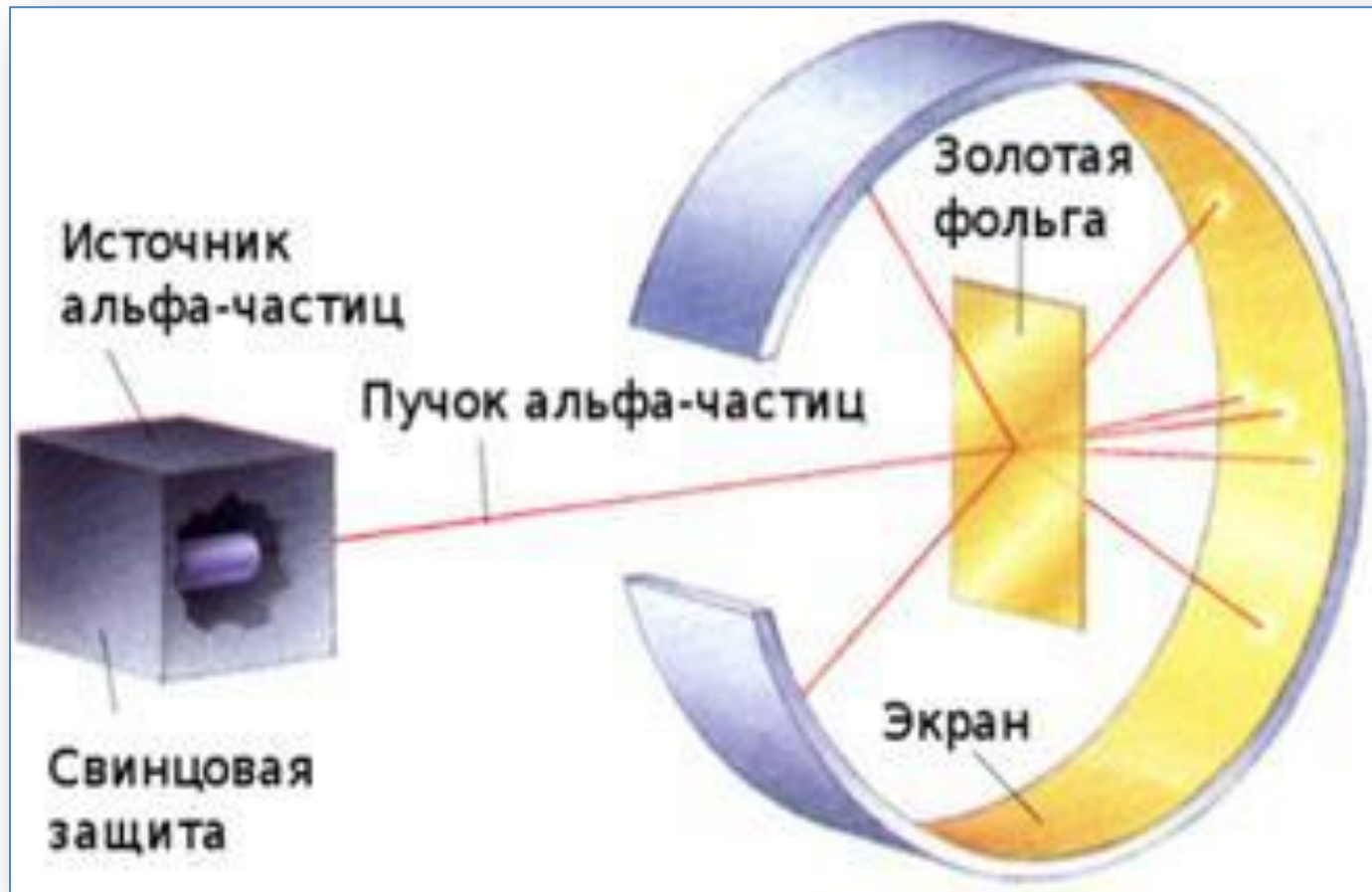
**Э. РЕЗЕРФОРД (1871-1937)**

**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.**

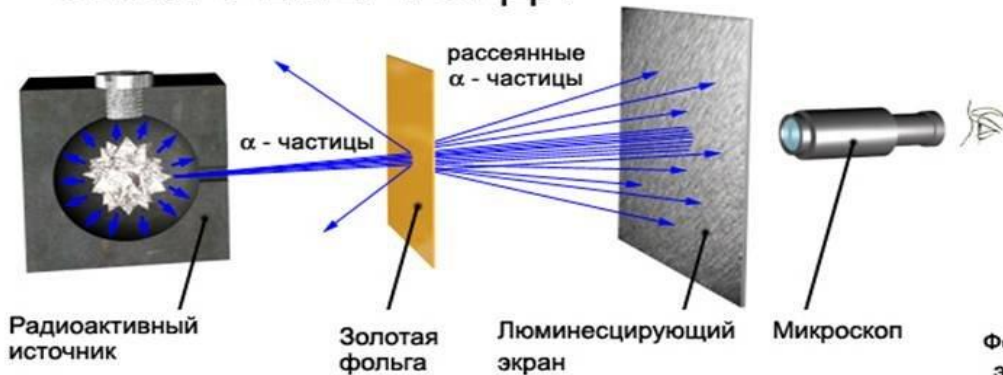


# Схема опыта Резерфорда.

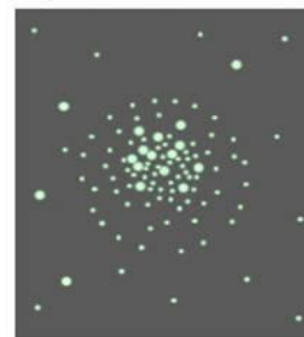


# Результаты опыта Резерфорда.

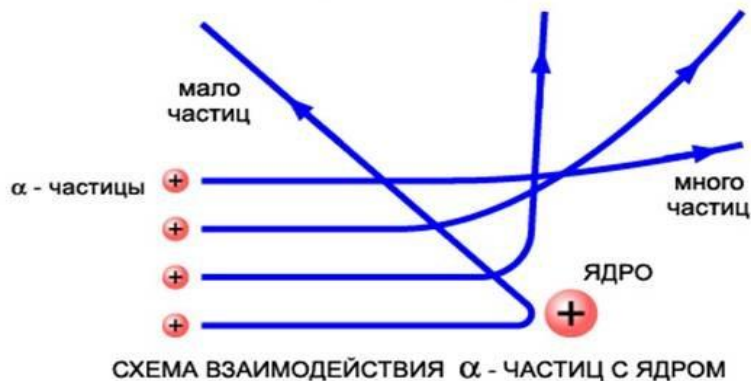
## ОПЫТ РЕЗЕРФОРДА



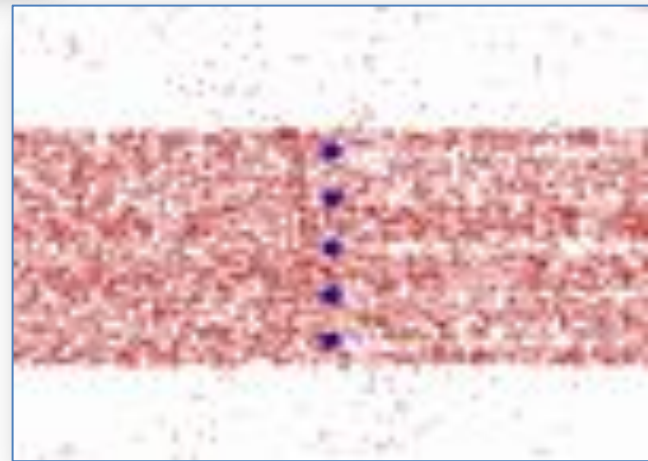
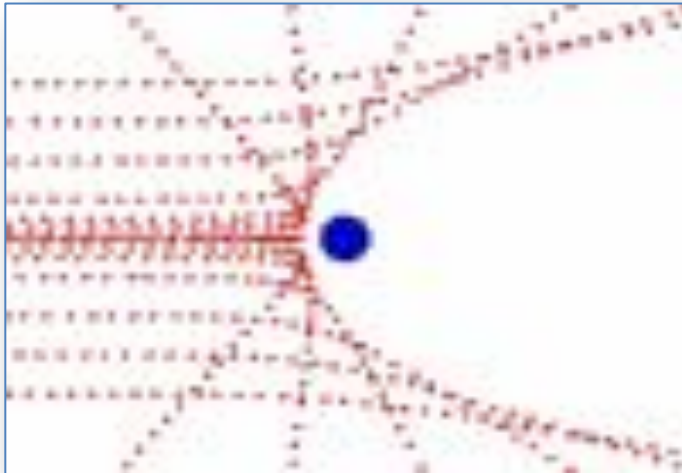
Фотографии люминесцирующего экрана при отсутствии золотой фольги в потоке α - частиц и при ее внесении в поток



Каждая вспышка вызывается ударом α - частицы об экран

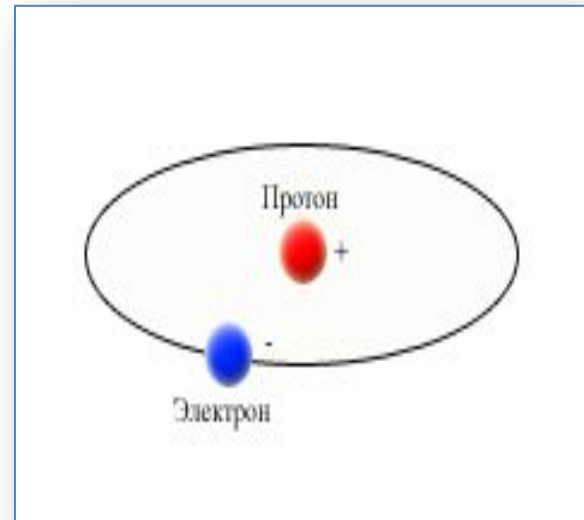
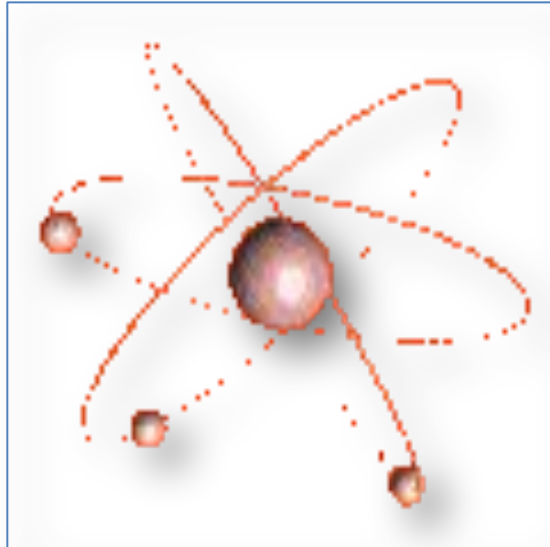


## ДОПОЛНИТЕЛЬНЫЕ СВЕДЕНИЯ





# *Планетарная модель Резерфорда.*





# *Домашнее задание.*





Автор шаблона:



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

