

ХІД УРОКУ:

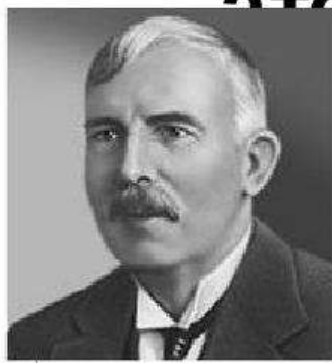
1. Пояснення нового матеріалу.

Етапи відкриття будови

АТОМА



Д жозеф Томсон
1897 рік –
відкрив електрон



Ернест Резерфорд
1899 рік –
ядерна модель
атома



Генрі Мозлі
1913 рік –
довів
правильність
розташування
елементів у
періодичній
системі



Д жеймс Чедвик
1920 рік –
виміряв заряди
ядер

моделі будови атома

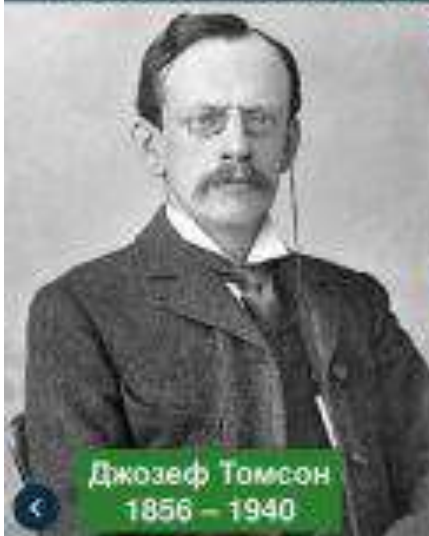
"пудингова"
модель атома
Дж. Дж. Томсона

ядерна
модель атома
Е. Резерфорда

атом - це
позитивно
заряджена куля
(знак +)
всередині кулі є
негативні
електрони
(знак -)

в центрі атома -
знаходиться
позитивно
заряджене ядро,
навколо ядра
рухаються по
колах негативні
електрони

Модель атома Джозефа Томсона



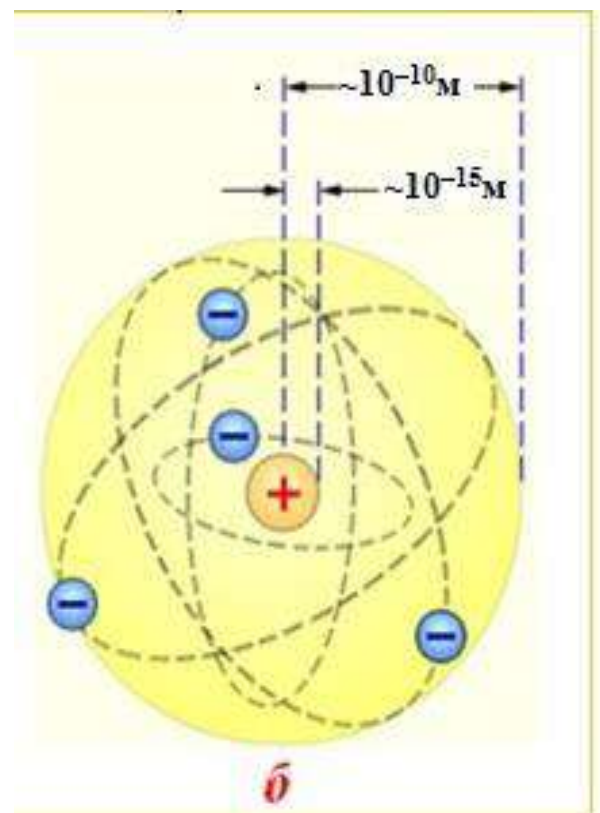
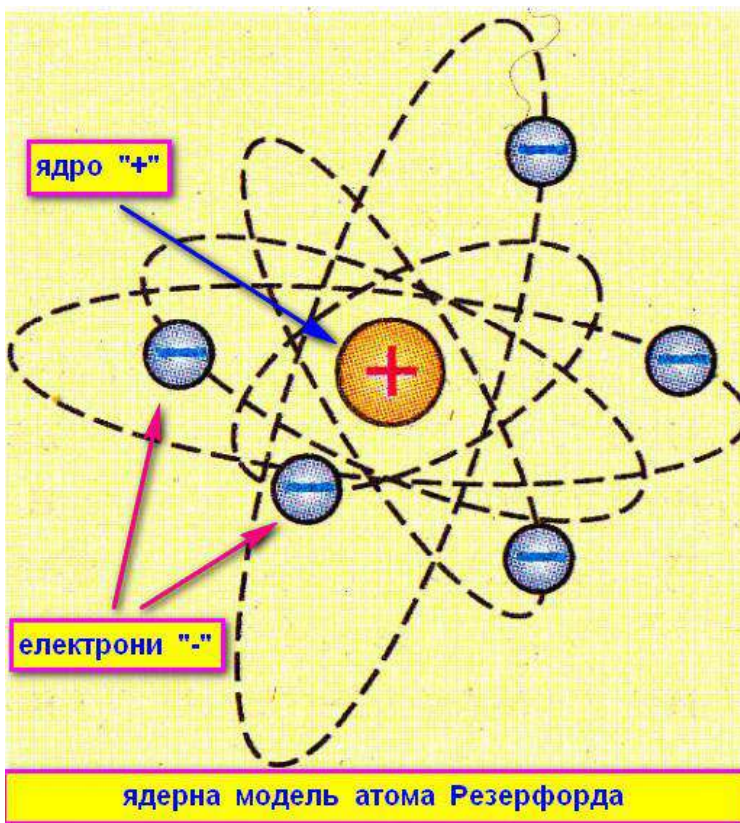
Модель «пудингу з родзинками» (1904 р.)



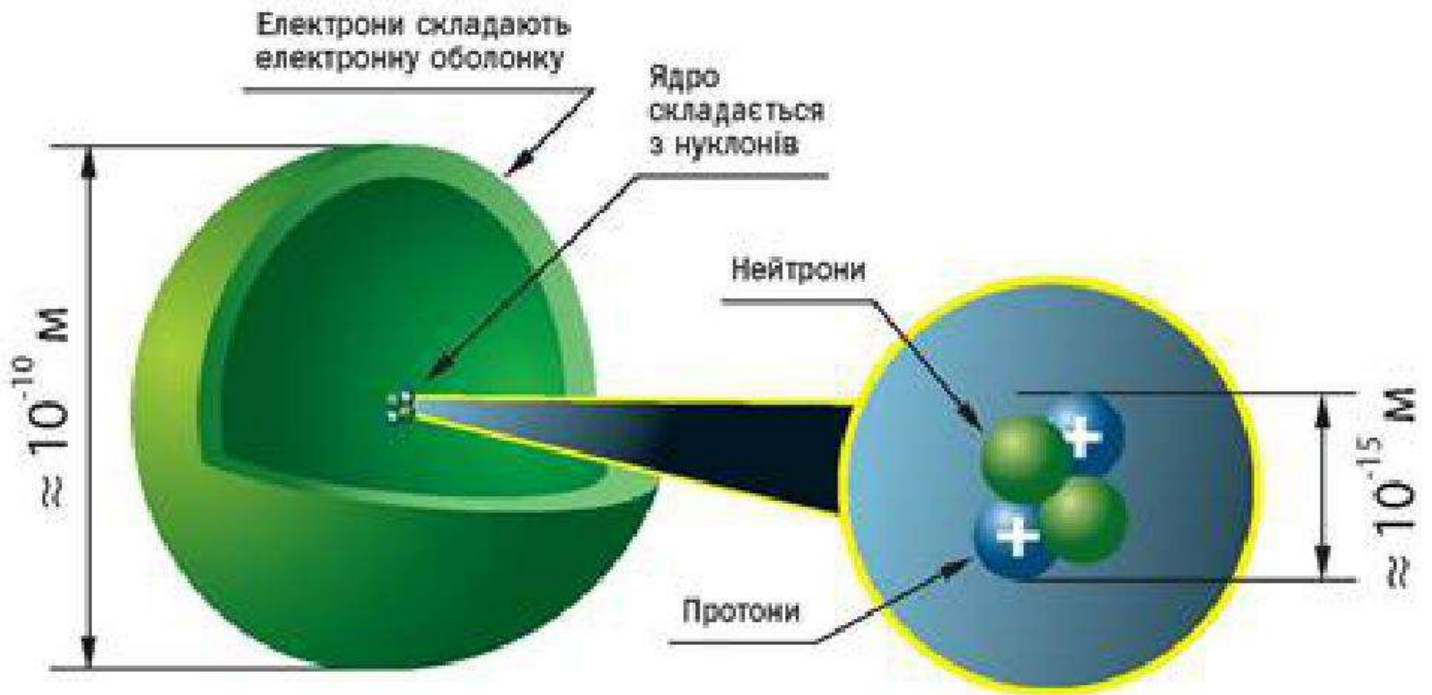
Планетарная модель атома Резерфорда



Эрнест Резерфорд



**Ядро атома складається з позитивно заряджених протонів і нейтральних нейтронів.
Навколо ядра обертаються електрони, утворюючи електронну оболонку атома**



2. Домашнє завдання:

записати тему в зошит.