

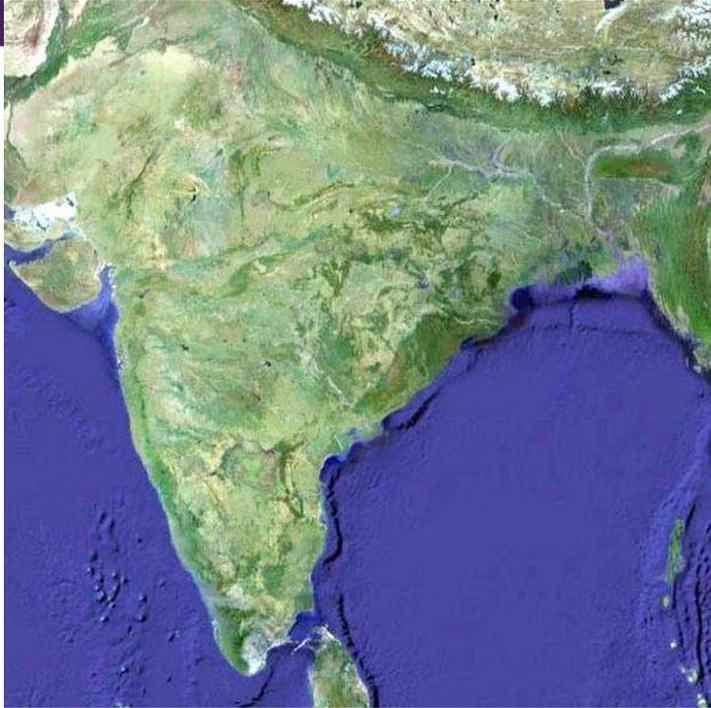
История представлений строения атома

ПОДГОТОВИЛ: МАТВЕЙ ИВАНОВ 11А

Что такое атом?

Атом (от др.-греч. ἄτομος «неделимый, неразрезаемый») — частица вещества микроскопических размеров и массы, наименьшая часть химического элемента, являющаяся носителем его свойств. Атомы состоят из ядра и электронов. Ядро атома состоит из протонов и нейтронов.

С чего всё началось?

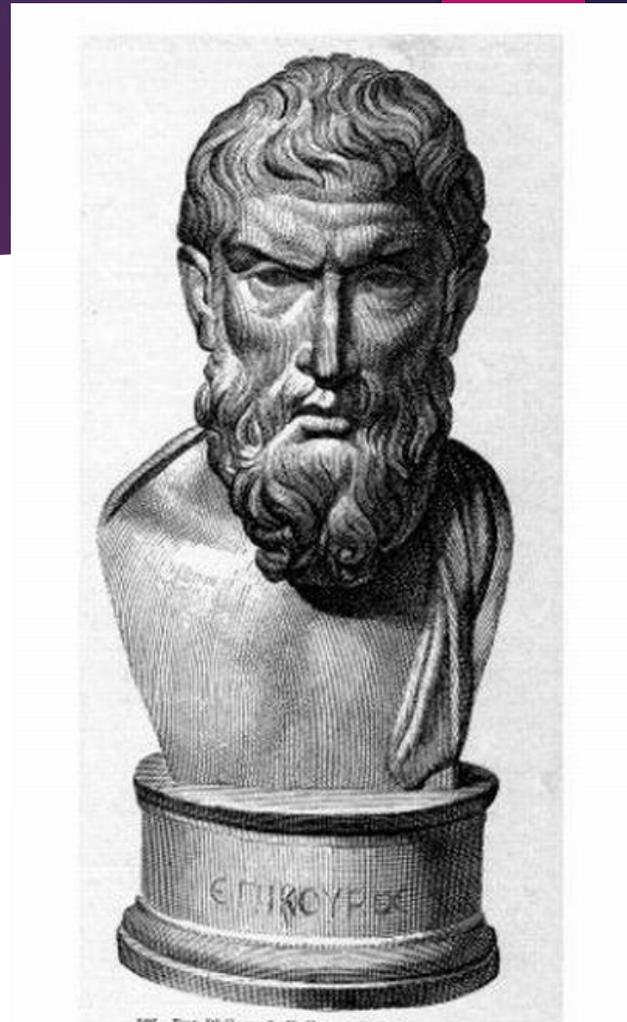
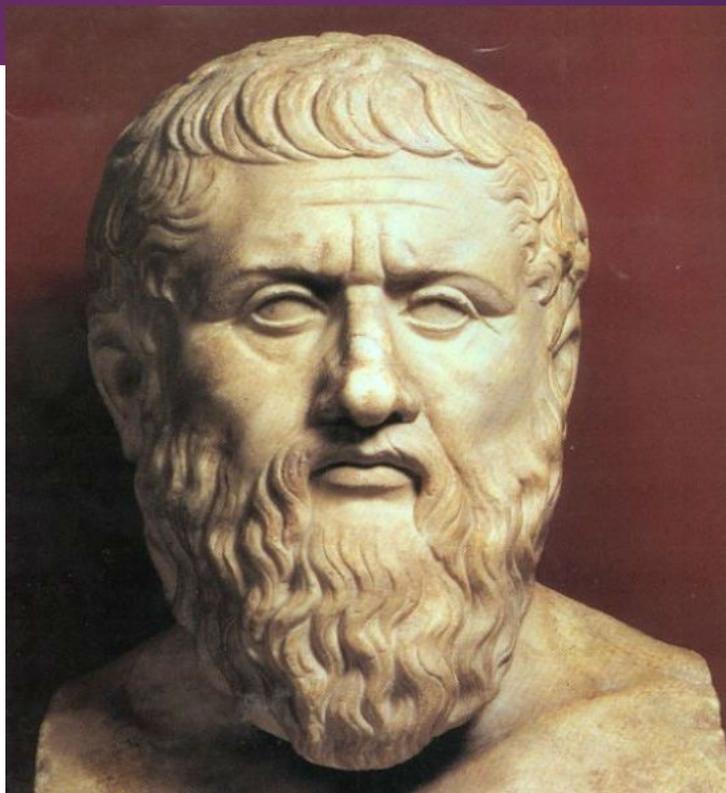
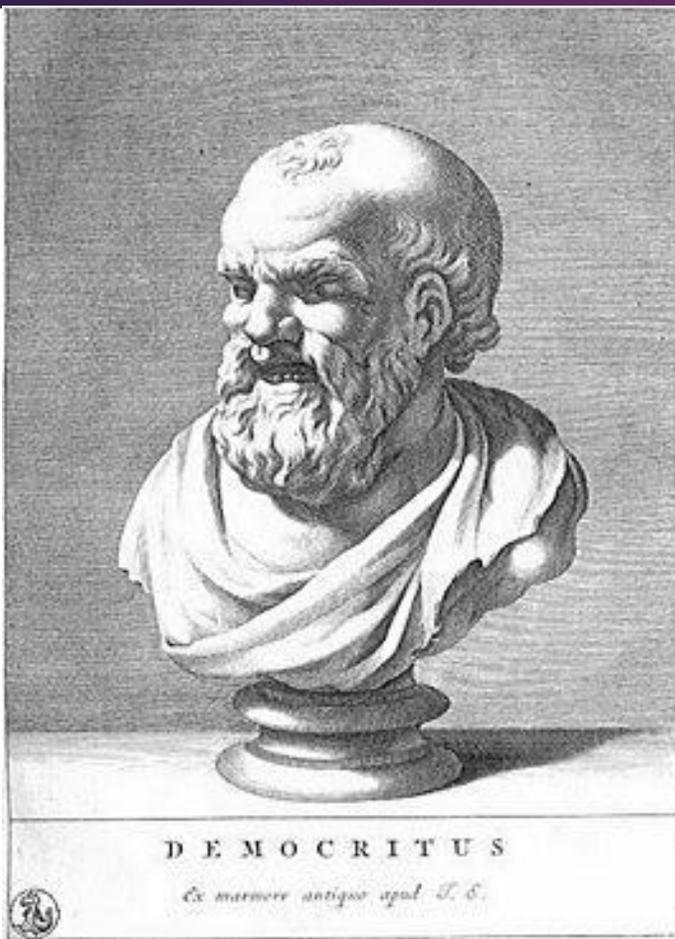


Древняя
Индия

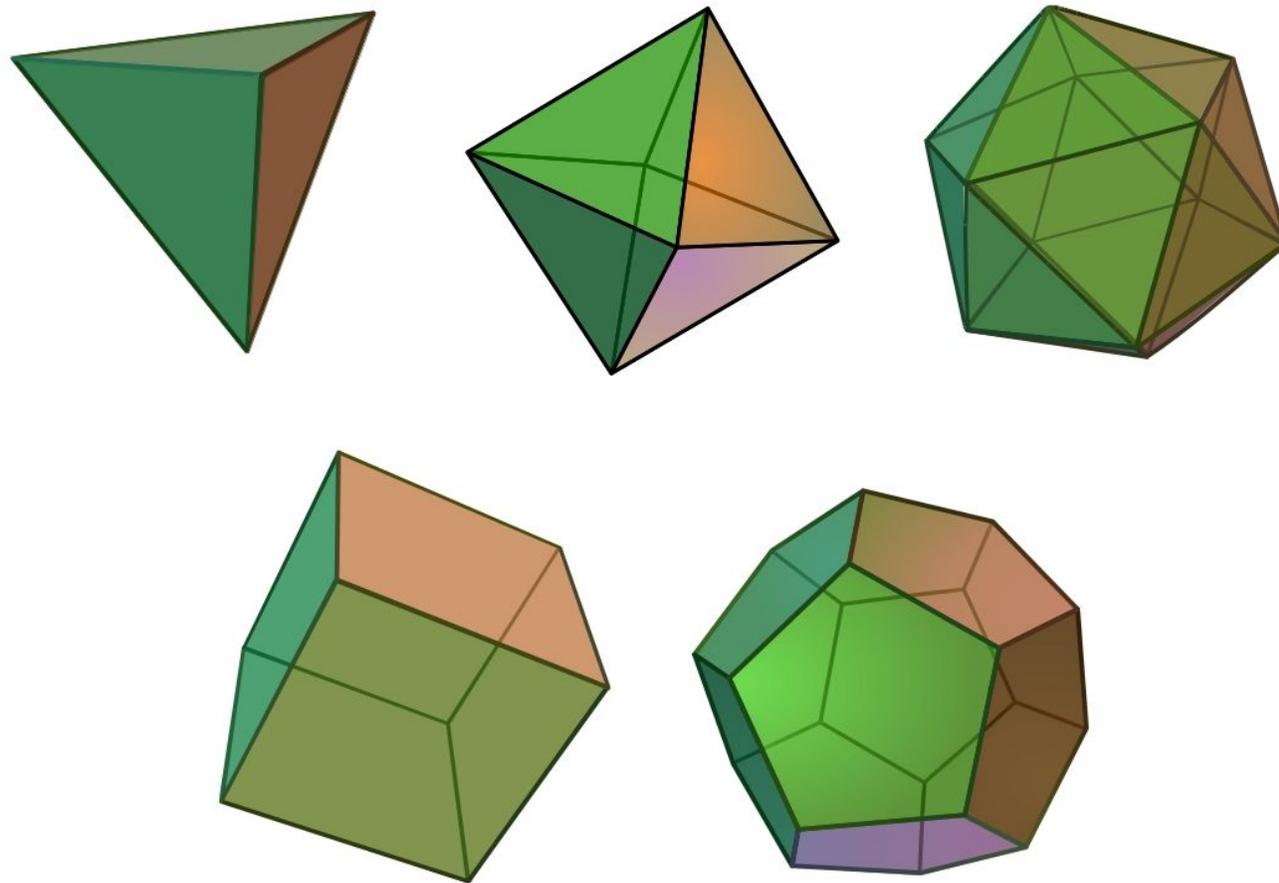


Древняя
Греция

АТОМИЗМ

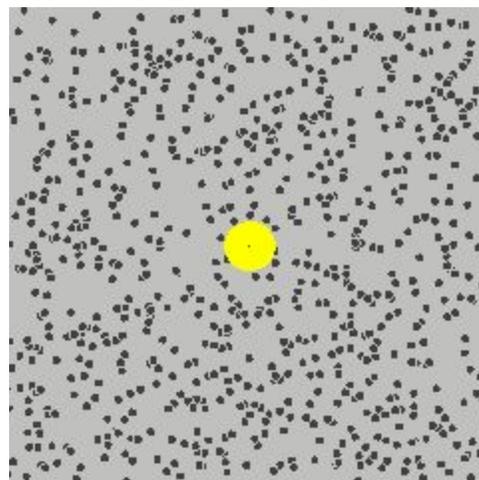


АТОМЫ ПО ПЛАТОНУ

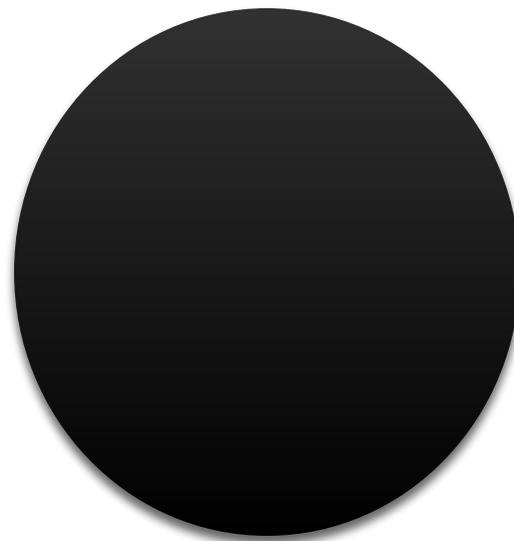


1785 Ян Ингенхауж изучал странное явление, при котором углеродную пыль будто хаотично «швыряло» на поверхности спирта из стороны в сторону.

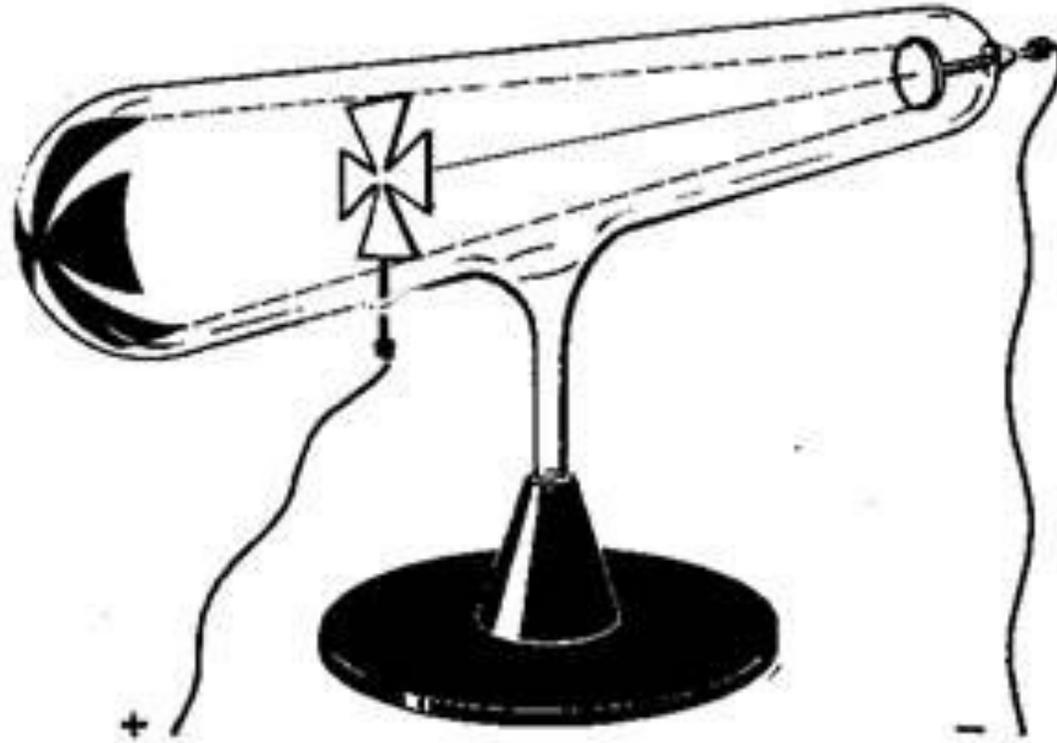
А в **1825** году Р.Броун откроет Броуновское движение



Возрождение атомной теории

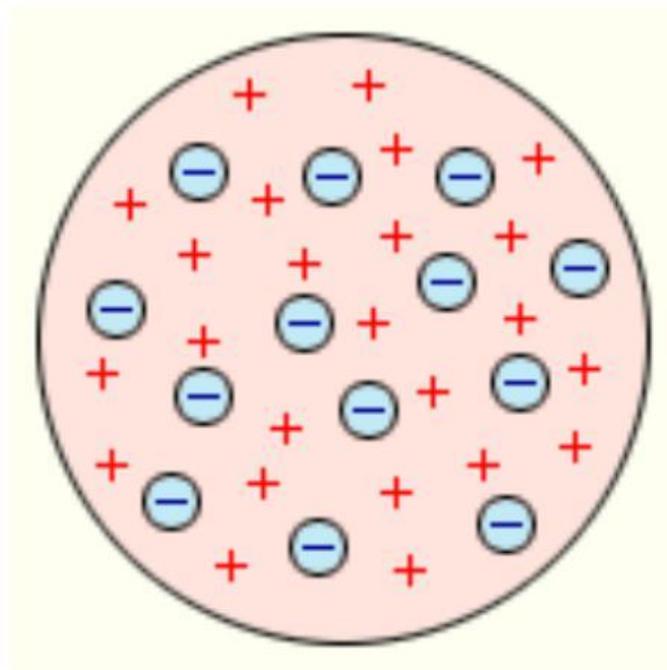


Доказательство неоднородности атома

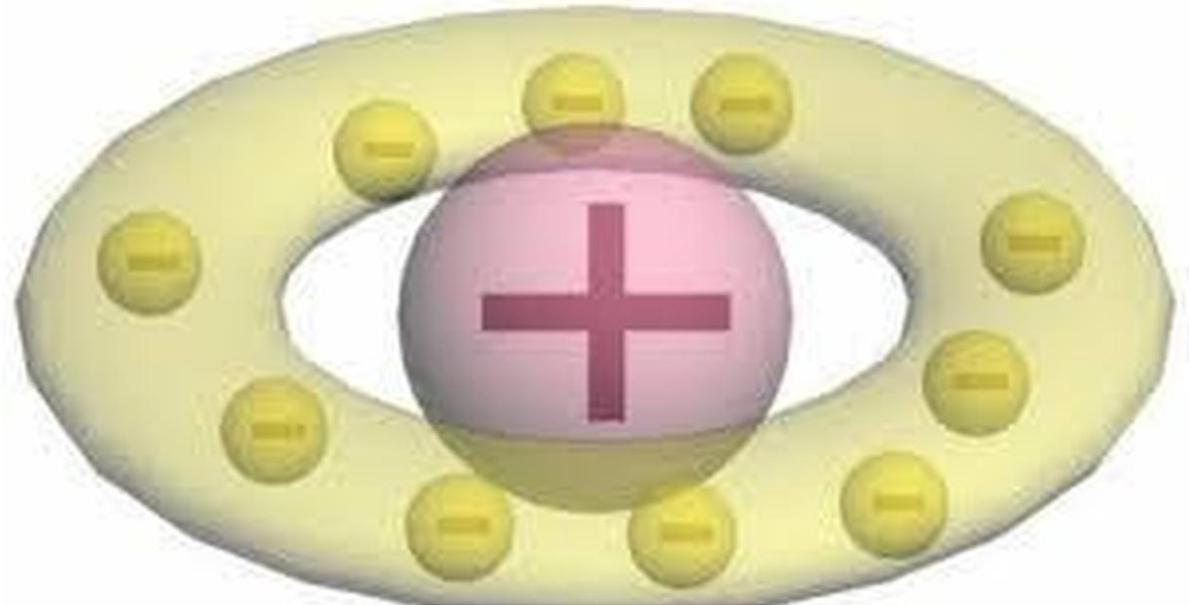


«ПУДИНГ С ИЗЮМОМ»

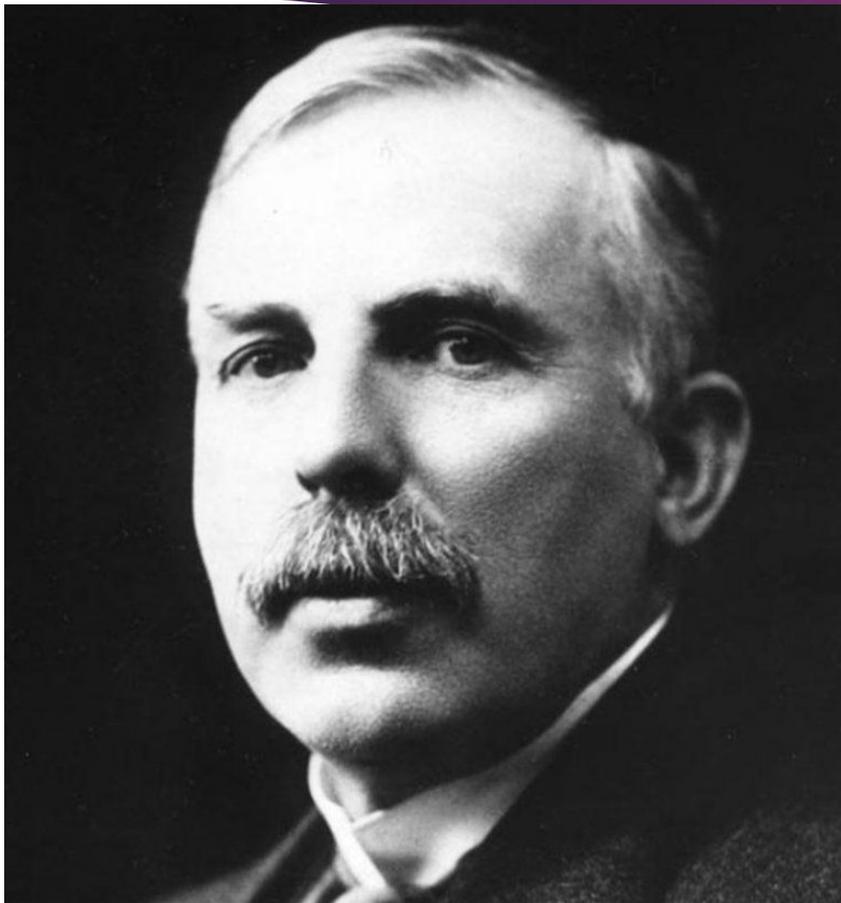
Модель атома Томсона



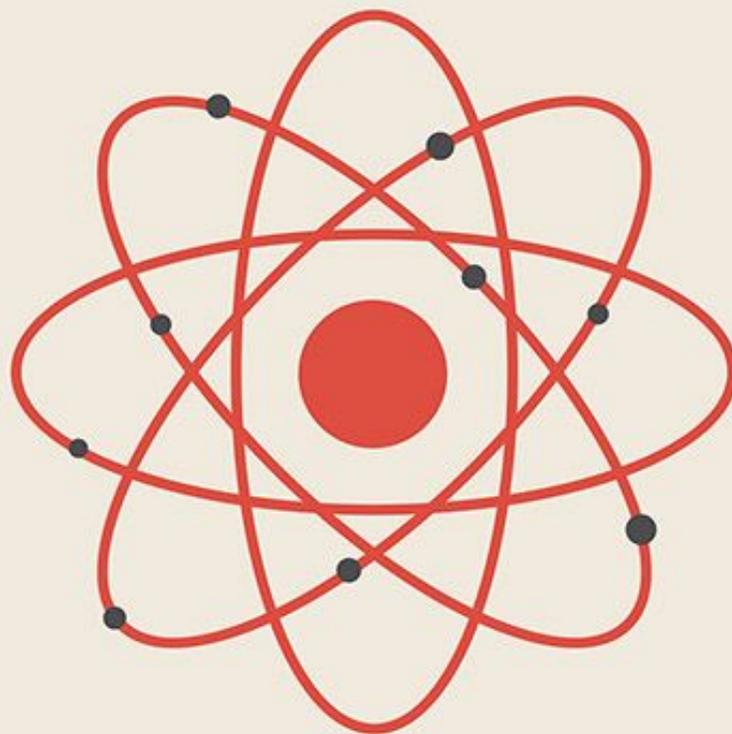
Ранняя планетарная модель строения атома



Опыты Резерфорда



Модель Бора-Резерфорда



стационарных
только по
ам.

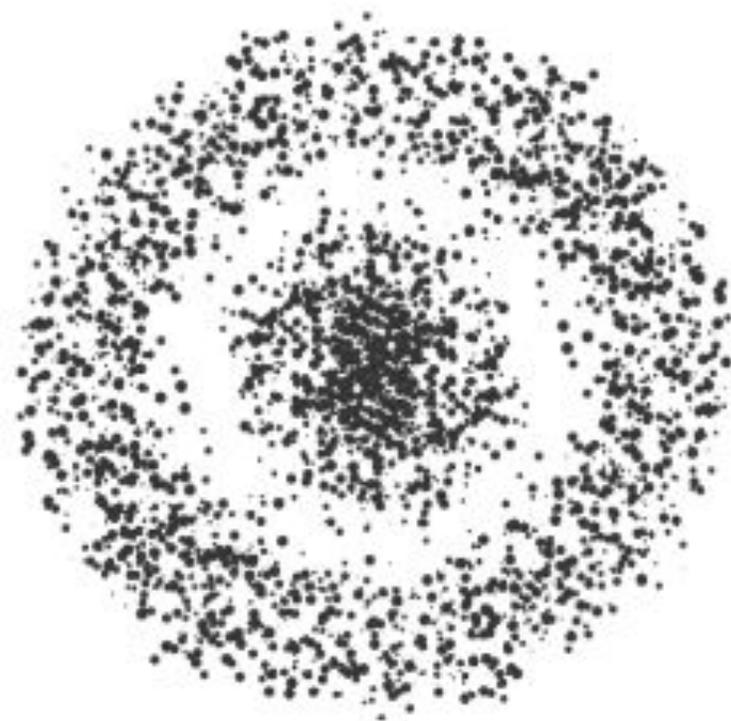
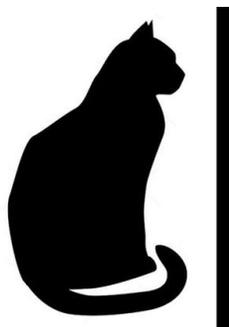
тем, они не

: излучение и
происходит

из одного
ре. Величина

энергий тех
которыми

Современная модель строения атома



Проблема массы и заряда ядра





Спасибо за внимание

Если вам кажется, что вы понимаете квантовую теорию... то вы не понимаете квантовую теорию.

Ричард Филлипс Файнман