

История развития учения о строении атома, ядерная

ся. модель атома.
<https://infourok.ru/kursy/139.html>

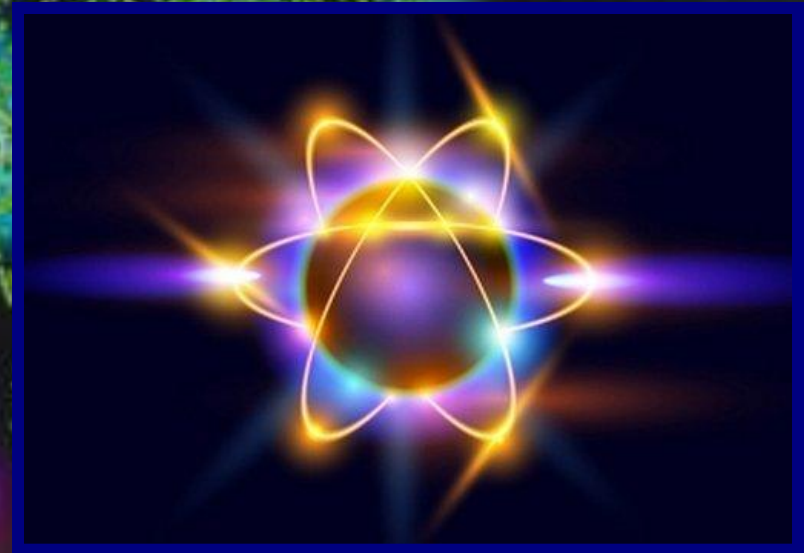
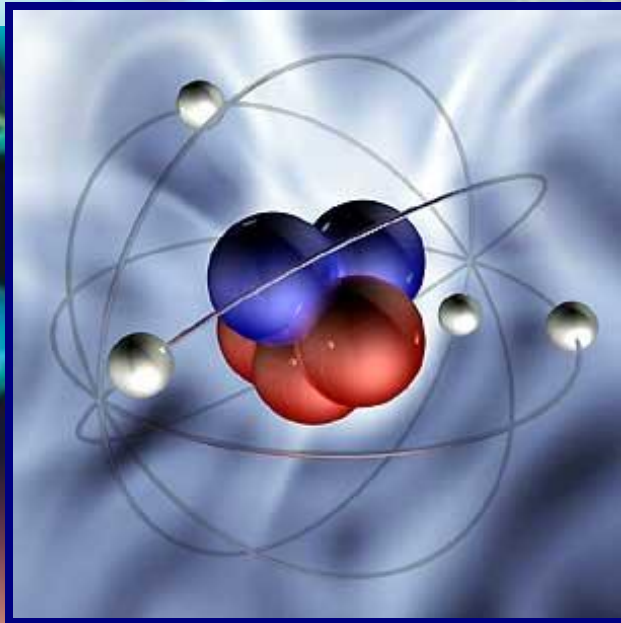
Выполнила:

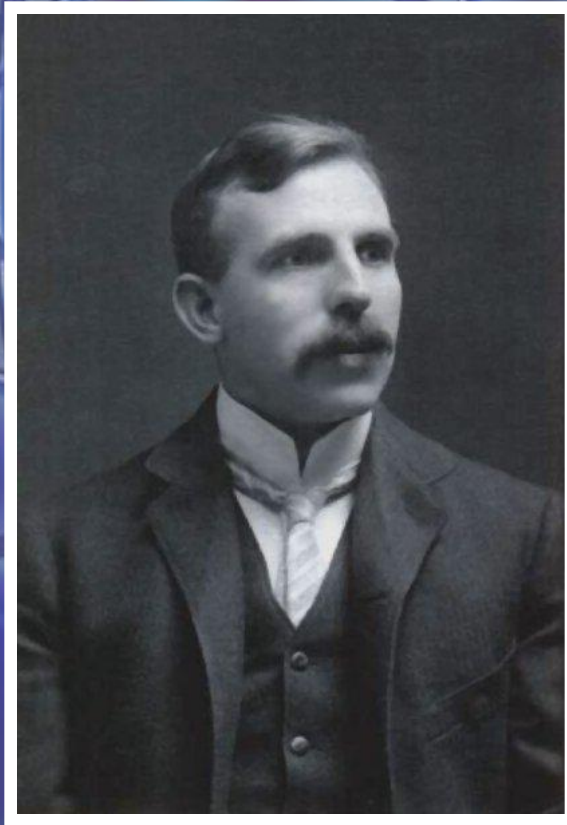
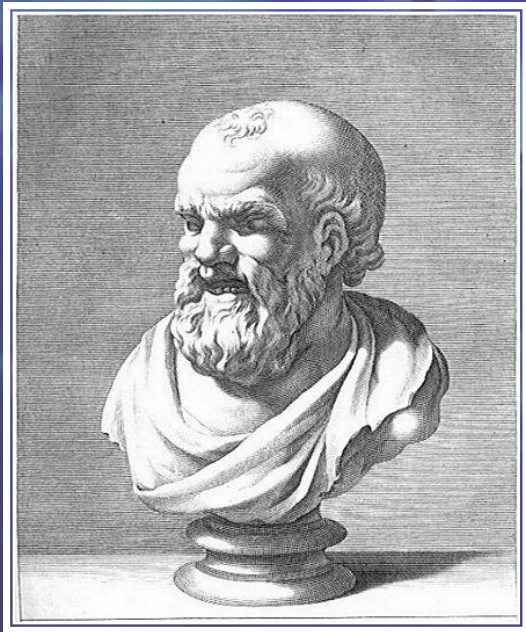
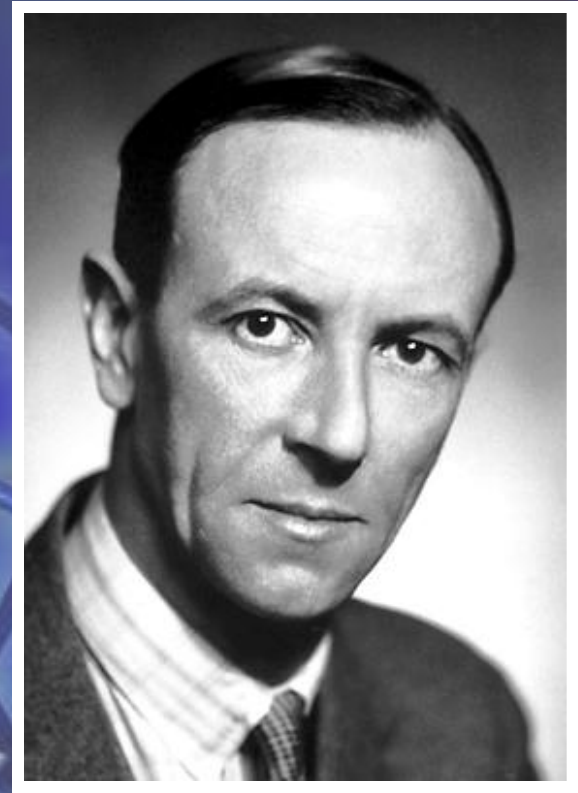
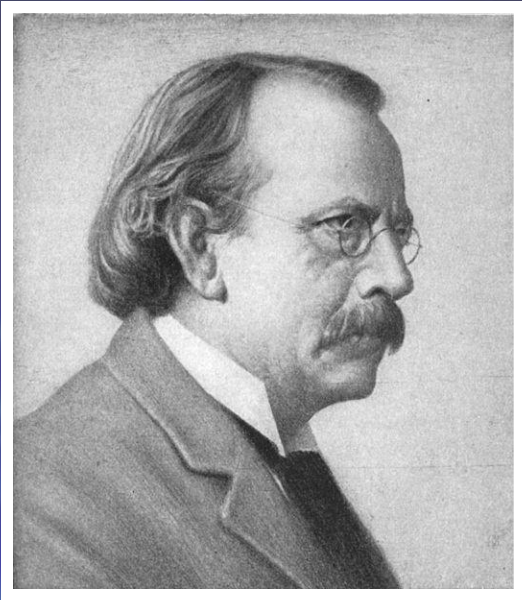
Учащаяся группы 302

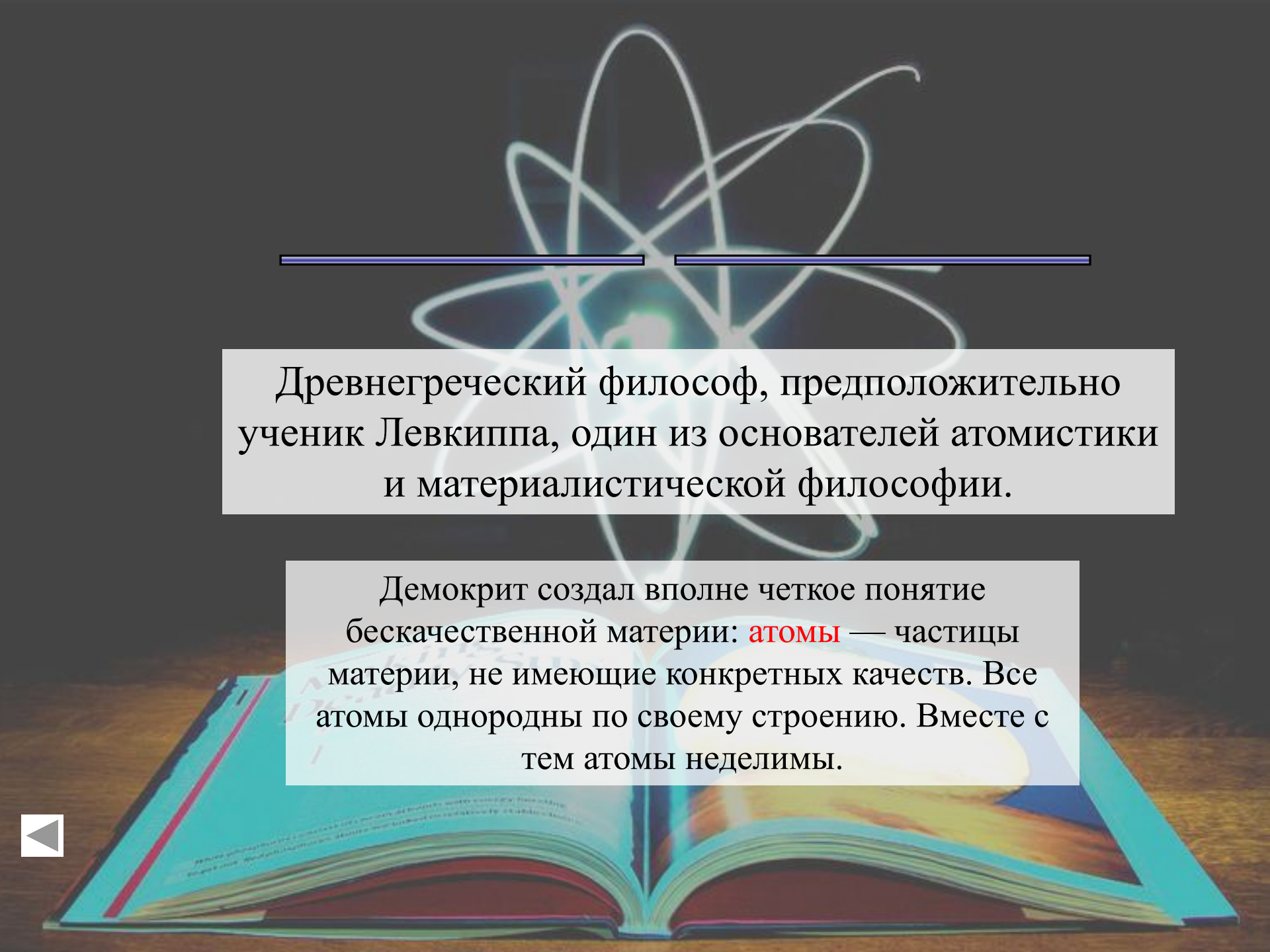
Гайбу Дарья




-
- **ЭТО** наименьшая неделимая часть химического элемента, являющаяся носителем его свойств. Атом состоит из атомного ядра и электронов.







Древнегреческий философ, предположительно ученик Левкиппа, один из основателей атомистики и материалистической философии.



Демокрит создал вполне четкое понятие бескачественной материи: **атомы** — частицы материи, не имеющие конкретных качеств. Все атомы однородны по своему строению. Вместе с тем атомы неделимы.



Томсон предложил рассматривать атом как некоторое положительно заряженное тело с заключёнными внутри него электронами.



В 1911 году английский физик Эрнест Резерфорд предложил свою модель атома, которая получила название планетарной - атом подобен Солнечной системе: он состоит из ядра и электронов, которые вращаются вокруг него.

Создал планетарную модель атома.

1. Атом любого элемента состоит из положительного заряженного ядра.
2. Ядро состоит из протонов и нейтронов.
3. Вокруг ядра вращаются электроны каждая по своей орбите.





Большой заслугой Чедвика является открытие им в **1932 году** нейтрона при облучении бериллиевой мишени потоком альфа-частиц (Нобелевская премия, 1935).

