Презентацию подготовила Тараканова Светлана
ученица 8 «А» класса.

Электроны.

История открытия.

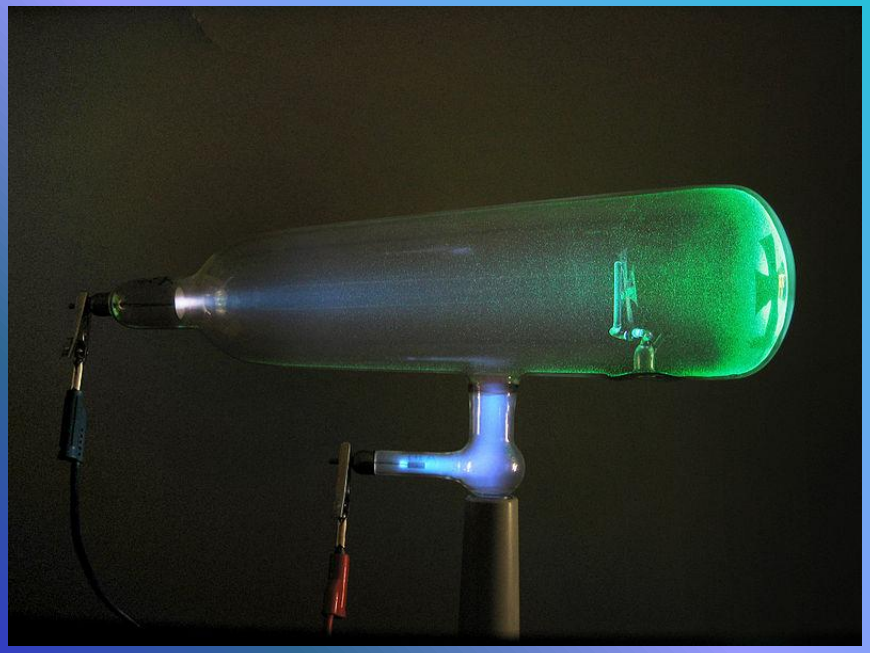
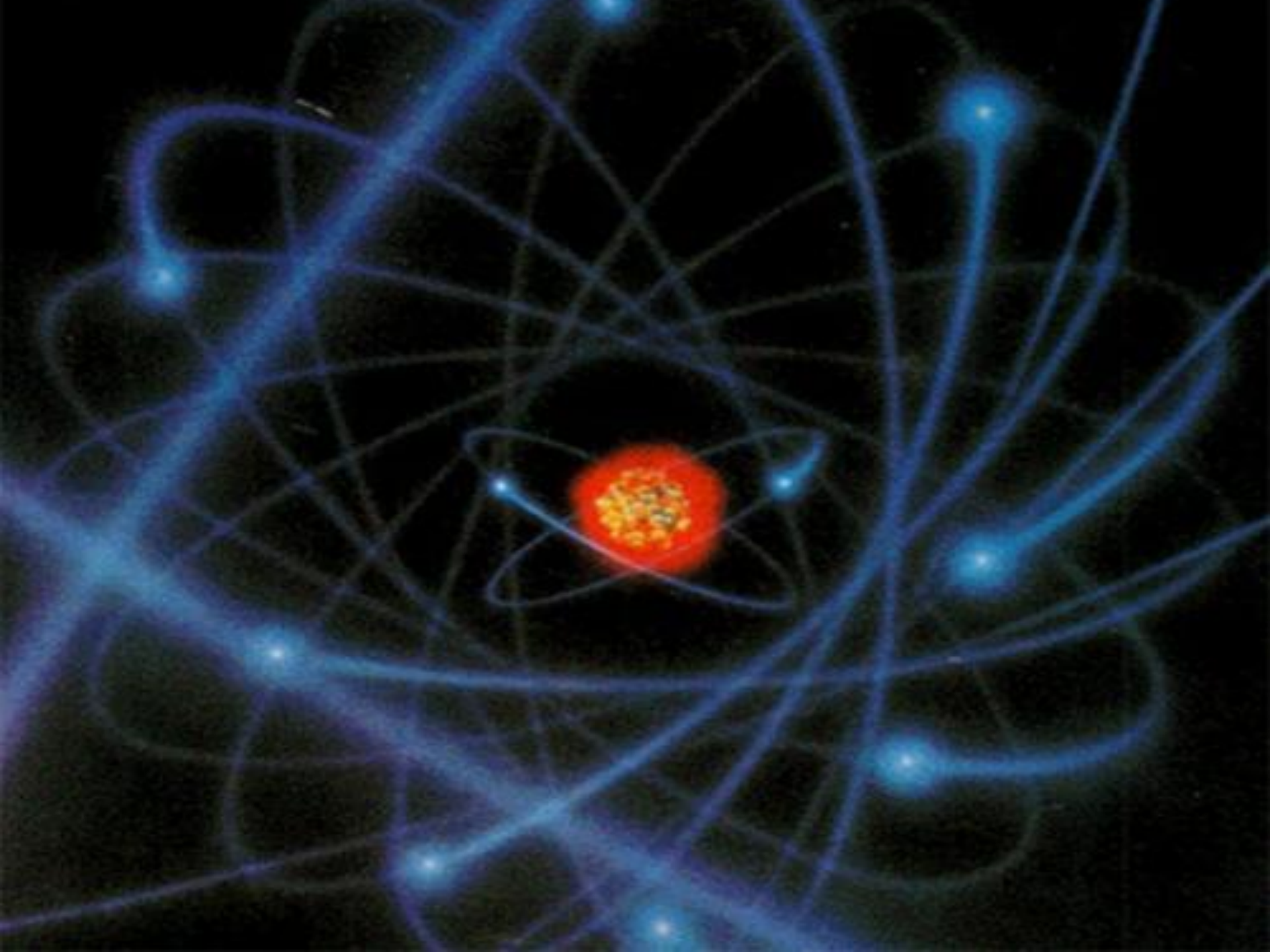
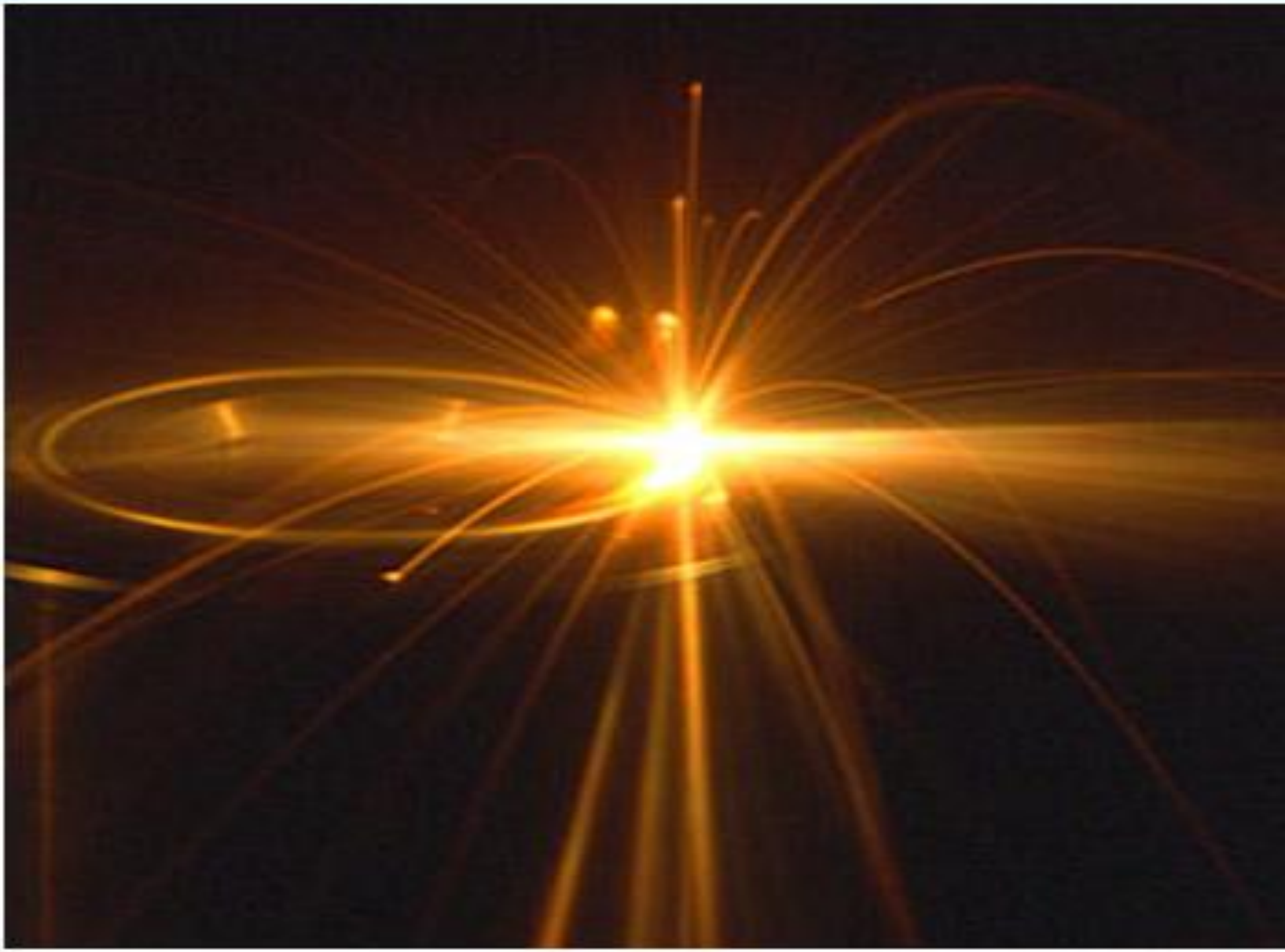
- Электро́н (от др. –грч. ἤλεκτρον — янтарьЭлектро́н (от др. –грч. ἤλεκτρον — янтарь) — стабильная, отрицательно заряженная элементарная частицаЭлектро́н (от др. –грч. ἤλεκτρον — янтарь) — стабильная, отрицательно заряженная элементарная частица, одна из основных структурных единиц вещества. Из электронов состоят электронные оболочкиЭлектро́н (от др. –грч. ἤλεκτρον — янтарь) — стабильная, отрицательно заряженная элементарная частица, одна из основных структурных

- Согласно современным представлениям физики элементарных частиц, электрон неделим и бесструктурен. Электрон участвует в слабомСогласно современным представлениям физики элементарных частиц, электрон неделим и бесструктурен. Электрон участвует в слабом, электромагнитномСогласно современным представлениям физики элементарных частиц, электрон

- Ещё в древней Греции естествоиспытателями проводились эксперименты — куски янтаря тёрли шерстью, после чего те начинали притягивать к себе мелкие предметы. Термин «электрон» как название фундаментальной неделимой единицы заряда в электрохимии Ещё в древней Греции естествоиспытателями проводились эксперименты — куски янтаря тёрли шерстью, после чего те начинали притягивать к себе мелкие предметы. Термин «электрон» как название фундаментальной неделимой единицы заряда в электрохимии был предложен Дж. Дж. Стоуни Ещё в древней Греции естествоиспытателями проводились эксперименты — куски янтаря тёрли шерстью, после чего те начинали

MobileDevice.ru

- Открытие, что электроны, которые внешне казались совершенно одинаковыми, могли извлекаться из самых различных видов вещества, указывало на то, что они являются электрической материей. Однако эта материя состояла из отдельных частиц—она была атомистична,—и именно учет этого факта заставил Дж. Дж. Томсона сделать первый решающий шаг к раскрытию внутренней структуры атома

- День 30 апреля 1897 года официально считается днем рождения первой элементарной частицы – электрона. В этот день глава Каведишской лаборатории - Томсон сделал историческое сообщение «Катодные лучи» в Королевском институте Великобритании, в котором объявил, что его многолетние исследования электрического разряда в газе при низком давлении завершилось выяснением природы катодных лучей. Поместив газоразрядную трубку в скрещенные магнитное и электрическое поля, он по наблюдению компенсирующего эффекта этих полей надежно определил удельный заряд частиц, поток которых и составлял катодные лучи.

- Открытие электрона, изучение его уникальных свойств стимулировали исследования строения атома. Стали понятны процессы поглощения и испускания энергии веществом; сходства и отличия химических элементов, их химическая активность и инертность; внутренний смысл Периодической системы химических элементов Д. И. Менделеева, природа химической связи и механизмы химических реакций; появились совершенно новые приборы, в которых движение электронов играет определяющую роль. Изменялись взгляды на природу материи. С открытия электрона (1897)начался век атомной физики.