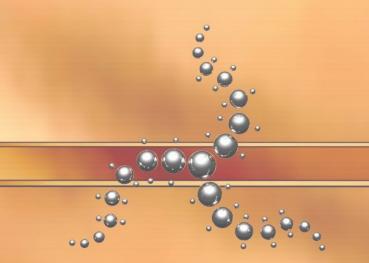




Макс Планк

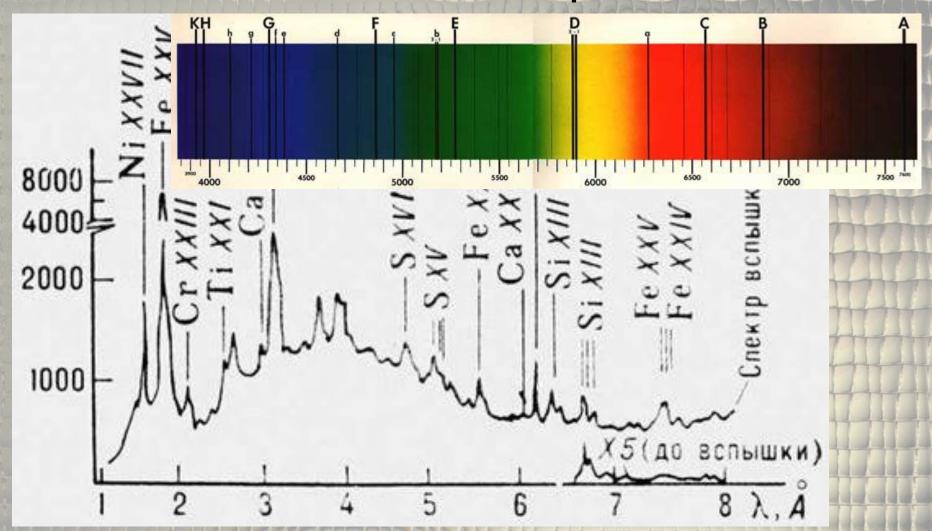


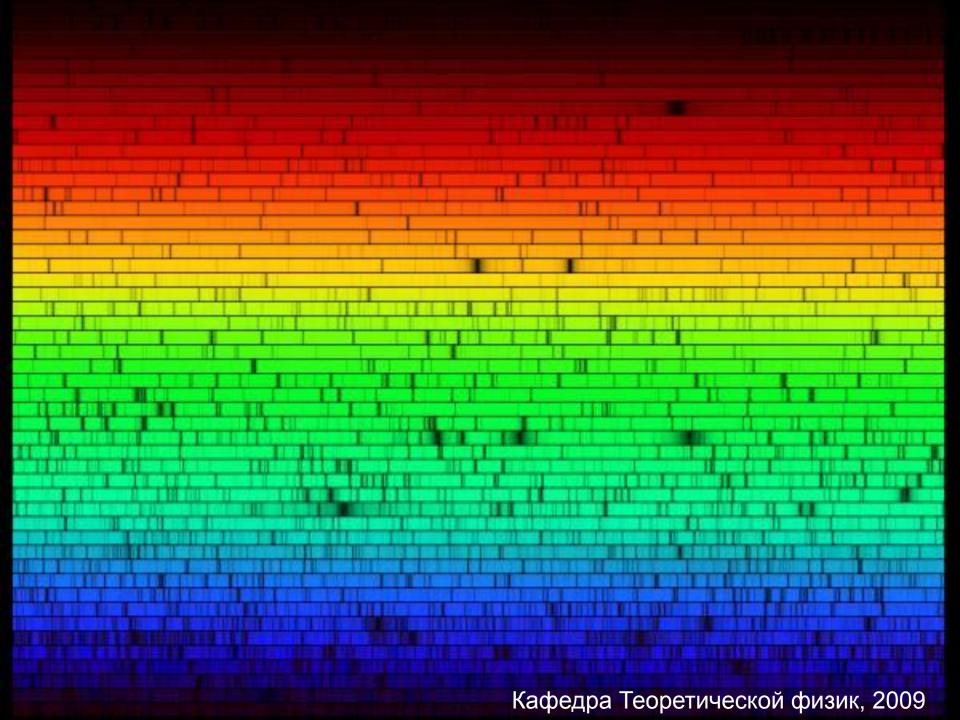
Открытие квантов

I. Проблемы классической физики.Свет - частицы или волна?

- **Ньютон (геометрическая оптика)** Свет это частицы!
- Гюйгенс (дифракция) Свет - это волны!
- Юнг (интерференция) Свет – это волна!
- Максвелл (Теория электромагнетизма) Свет – это волна!
- Герц (детектирование волн)
- Свет это волна!
- Герц, Столетов (фотоэффект) Свет – это частицы!

II. Проблемы классической физики.Линейчатость спектра Солнца





III. Проблемы классической физики. Излучение абсолютно черного тела



Модели излучения абсолютночерного тела

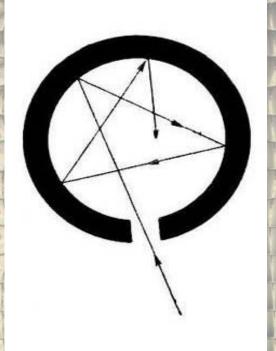
• Закон Релея-Джинса

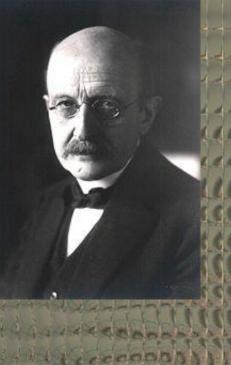
$$\rho(\omega) = \frac{kT\omega^2}{4\pi^2c^2}$$

• Закон смещения Вина

$$\rho(\omega) = C_1 e^{-kT}$$

$$T\lambda_m = \frac{2\pi\hbar c}{4.965k} = b$$





Макс Планк

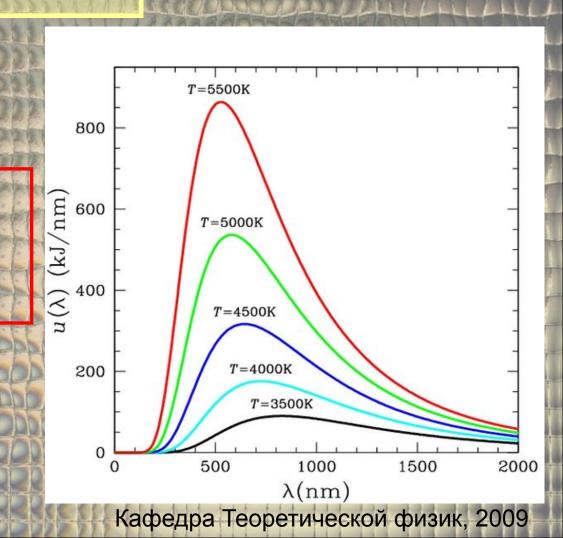
Родился в г. Киле 23 апреля 1858, умер 4 октября 1947 в семье юристов и учёных.. Окончил гимназию в Мюнхене, где наряду с высокой одарённостью по многим дисциплинам показал высокую прилежность и работоспособность.

Решение стать физиком далось непросто
— наряду с естественными дисциплинами привлекали музыка и философия. Физику изучал в Берлине и Мюнхене.

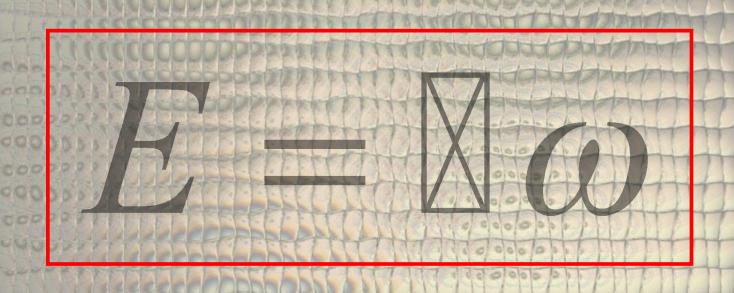
После защиты диссертации преподавал с 1885 г. по 1889 г. в Киле, а затем с 1889 г. по 1926 г. в Берлине. С 1930 г. по 1937 г. Планк возглавлял Общество кайзера Вильгельма (с 1948 г. преобразовано в Общество Макса Планка).

Формула Планка

1901 г

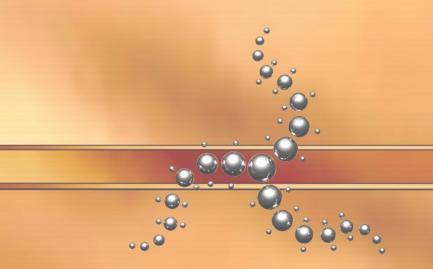


Основной результат в развитии квантовой механики



Кафедра теорети кафедра Теоретинеской физик, 2009

Альберт Эйнштейн



Формула фотоэффекта

Законы фотоэффекта Столетова

- Закон Столетова: при неизменном спектральном составе света, падающего на фотокатод, фототок насыщения пропорционален энергетической освещенности катода (иначе: число фотоэлектронов, выбиваемых из катода за 1 с, прямо пропорционально интенсивности света):
- Для данного фотокатода максимальная начальная скорость фотоэлектронов зависит от частоты света и не зависит от его интенсивности.
- Для каждого фотокатода существует красная граница фотоэффекта, то есть минимальная частота света v0 при которой фотоэффект ещё возможен.



Альберт Эйнштейн

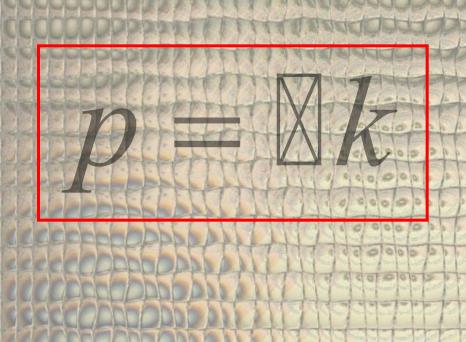
Родился (14 марта 1879 — 18 апреля 1955) в южно-германском городе Ульме, в небогатой семье.

Обучаясь в гимназии, Альберт Эйнштейн впервые обратился к самообразованию: в возрасте 12 лет в 1891 г. он начал самостоятельно изучать математику с помощью школьного учебника по геометрии. В гимназии он не был в числе первых учеников (исключение составляли математика и латынь). Укоренившаяся система механического заучивания материала учащимися (которая, как он считал, наносит вред самому духу учёбы и творческому мышлению), а также авторитарное отношение учителей к ученикам вызывало у Альберта Эйнштейна неприятие, поэтому <u>он</u> часто вступал в споры со своими преподавателями.

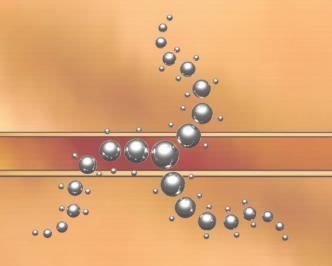
Формула Эйнштейна для фотоэффекта 1905 г

$$\Delta \omega = A_{out} + \frac{2}{2}$$

Основной результат в развитии квантовой механики



Нильс Бор



Атом Бора

Формула Ридберга

$$\frac{1}{\lambda} = R\left(\frac{1}{n'^2} - \frac{1}{n^2}\right)$$

Серия Лаймана (1916)

$$\frac{1}{\lambda} = R\left(\frac{1}{1^2} - \frac{1}{n^2}\right) \qquad \left(R = 1.0974 \times 10^7 \text{m}^{-1}\right)$$

N 2 3 4 5 6 7 8 9 10 11 Длина волны, нм **121,6 102,5 97,2 94,9 93,7 93,0 92,6 92,3 92,1 91,9 91,15**

Серия Бальмера (1885)



Нильс Бор

Нильс Бор родился в семье профессора физиологии Копенгагенского университета происходящей из влиятельного и весьма состоятельного рода датских банкиров и парламентариев. В 1908 окончил университет в Копенгагене. Здесь он выполнил свои первые работы по исследованию колебаний струй жидкости (1907—1910) и классической электронной теории металлов (1911). В 1911—1912 работал в Кембридже у Дж. Дж. Томсона и в Манчестере у Э. Резерфорда. В 1914—1916 читал курс математической физики в Манчестере. В 1916 получил кафедру теоретической физики в Копенгагене.

Постулаты Бора

Первый постулат:

Атомы имеют ряд стационарных состояний соответствующих определенным значениям энергий: E1, E2...En. Находясь в стационарном состоянии, атом энергии не излучает, несмотря на движение электронов.

Второй постулат:

В стационарном состоянии атома электроны движутся по стационарным орбитам, для которых выполняется квантовое соотношение:

$$m \cdot V \cdot r = n \cdot h/2 \cdot p$$

где m·V·r =L - момент импульса, n=1,2,3..., h-постоянная Планка.

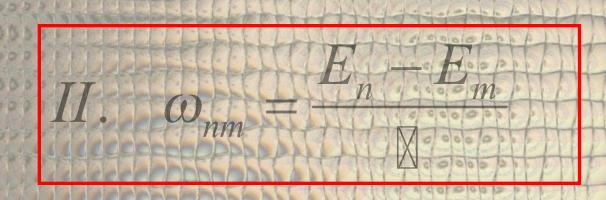
Третий постулат:

Излучение или поглощение энергии атомом происходит при переходе его из одного стационарного состояния в другое. При этом излучается или поглощается порция энергии (*квант*), равная разности энергий стационарных состояний, между которыми происходит переход:

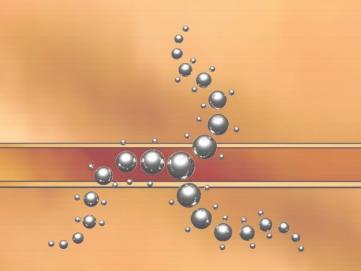
• = h·u = Em-En

Основной результат в развитии квантовой механики

І. Существуют неизлучающие орбиты



Луи Де Бройль



Частица - волна

Волны Бора

Стационарные орбиты в атоме такие, что в их длину укладывается ровно целое число



Луи де Бройль

Луи де Бройль родился 15 августа 1892 г в городе Дьеппе. Умер 19 марта 1987 г Выросший в утонченной и привилегированной среде французской аристократии, юноша еще до поступления в лицей Жансон-де-Сайи в Париже был увлечен различными науками. Особый интерес в нем вызывала история, изучением которой он занялся на факультете искусств и литературы Парижского университета, где он в 1910 г. получил степень бакалавра. Не без влияния старшего брата Мориса молодой де Бройль все больше увлекался физикой и, по его собственным словам, "философией, обобщениями и книгами Анри Пуанкаре", знаменитого французского математика. После периода интенсивных занятий он в 1913 г. получил ученую степень по физике на факультете естественных наук Парижского университета. Лауреат Нобелевской премии по физике, пожизненный секретарь Французской Академии наук.

Волны де Бройля

Все материальные тела – волны!

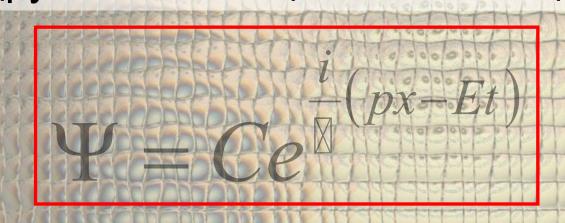
$$\mathbf{Y} = \mathbf{C}e^{i(px - Et)}$$

$$p = \mathbb{Z}k$$

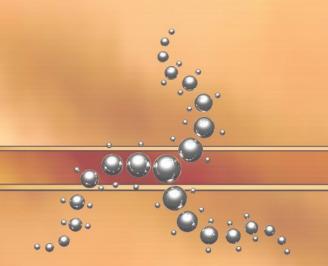
$$E = \mathbb{M}\omega$$

Основной результат в развитии квантовой механики

Первый постулат квантовой теории Волновая функция частицы, движущейся без взаимодействия с другими частицами имеет вид:



Гейзенберг



Возникновение квантовой механики



Вернер Гейзенберг

Родился в 1901 г. в Вюрцбурге. Изучал физику в Мюнхене под руководством А. Зоммерфельда. Окончил университет за минимальное разрешённое время — три года. Защитил диссертацию по теме «О стабильности и турбулентности потоков жидкости». В 1924 году ассистент Макса Борна в Гёттингене. Работал с Нильсом Бором в Копенгагене. В последующие годы основал, совместно с Максом Борном и Паскуалем Йорданом, квантовую механику. В 1927 г. стал профессором в Лейпцигском университете. В 1932 г. получил нобелевскую премию по физике. С 1942 по 1945 гг. руководил институтом физики общества Кайзера Вильгельма в Далеме и преподавал в качестве профессора в Берлинском университете, где участвовал в урановом проекте армейского оружейного ведомства 3-го рейха. С 1945 по 1946 интернирование в Англии, после чего становится директором института физики общества Макса Планка в Мюнхене.

Основной результат в развитии квантовой механики

1926 г. Матричная механика

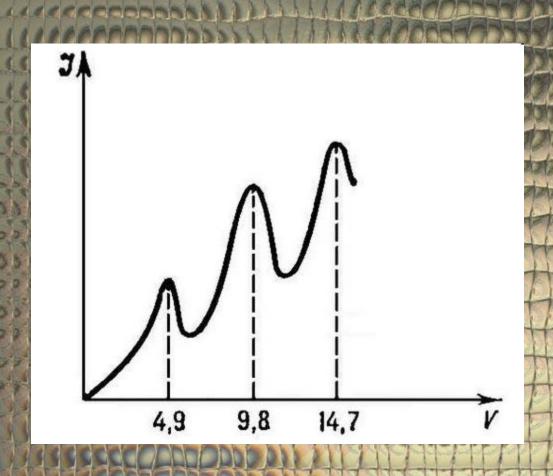
Квантовая механика создана!

Другие эксперименты повлиявшие на развитие квантовых представлений

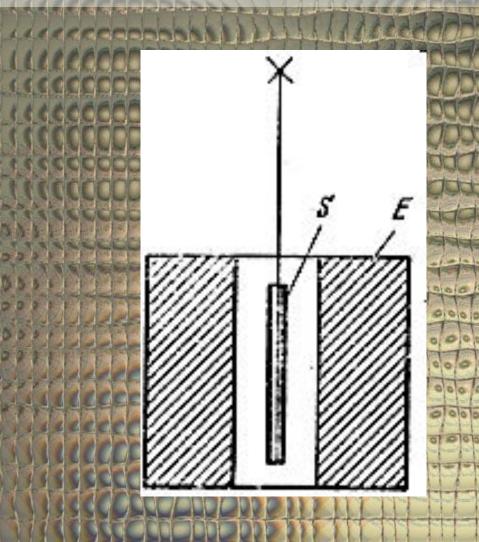
- Опыт Франка-Герца (1913)
- Опыт Эйнштейна –Де Гааза (1915)

• Опыт Штерна-Герлаха (1921)

Опыт Франка-Герца (1913)



Опыт Эйнштейна –Де Гааза (1915)



Опыт Штерна-Герлаха (1921)

