КВАНТОВАЯ ОПТИКА

Лекция 30.

Тема: Тепловое излучение

Учебник:

Трофимова Т.И. Курс физики : учеб. пособ. для вузов / Т. И. Трофимова. - М.: Академия, 2007.- с. **357-368.**

Курочкин А.Р. к.ф.-м.н.

Существуют два вида излучения.

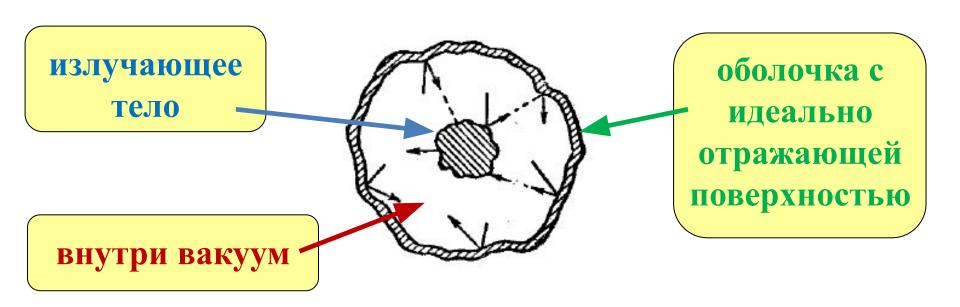
Тепловое излучение — испускание электромагнитных волн за счёт внутренней (тепловой) энергии тел.

Люминесценция — излучения, возбуждаемые за счёт **любого** вида энергии, кроме тепловой.

Виды люминесценции

- **хемилюминесценция** (свечение окисляющегося на воздухе фосфора за счёт энергии, выделяемой при химическом превращении);
- электролюминесценция (свечение, возникающее в газах и твёрдых телах под воздействием электрического поля);
- фотолюминесценция (свечение, возбуждаемое поглощаемым телом электромагнитным излучением).

Тепловое излучение имеет место при любой температуре!



Тепловое излучение - единственный вид излучения, которое может находится в равновесии с излучающим телом.

Равновесность означает, что тело в единицу времени поглощает столько же энергии, сколько и излучает.

Почему тепловое излучение равновесно?

Потому что любое нарушение равновесия в системе тело-излучение вызывает возникновение процессов, восстанавливающих равновесие.

Энергетическая светимость R_T — энергия, <u>излучаемая</u> единицей поверхности излучающего тела за единицу времени по всем направлениям.

(Мощность излучения с единицы площади поверхности тела)

$$R_{T} = \frac{M \mathcal{S}_{H}c}{\mathcal{S}_{H} \cdot t c} = \frac{PBm}{S_{M}} \left[\frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} \right]$$

W – энергия, излучаемая всей поверхностью тела [Дж];

S – площадь поверхности [M^2];

P — мощность излучения [Вт];

t — время излучения [c].

Энергетическая светимость R_T — функция температуры T.

Лучеиспускательная способность $r_{v,T}$ — часть его **энергетической светимости**, приходящейся на единичный интервал частот или длин волн.

$$\left(r_{v,T} = \frac{\partial R_{v,T}}{\partial v} \quad \left[\frac{\mathcal{J}\mathcal{H}}{\mathcal{M}^2} \right] \right)$$

ИЛИ

$$r_{\lambda, T} = \frac{\partial R_{\lambda, T}}{\partial \lambda} \quad \left[\frac{\mathcal{J}\mathcal{H}c}{\mathcal{M}^3 \cdot c} \right]$$

Лучеиспускательная способность $r_{v,T}$ — функция частоты v и температуры T.

Интегральная форма записи энергетической светимости

$$\left(R_{T} = \int_{0}^{\infty} r_{v,T} dv\right)$$

Всегда

$$R_{v,T} = R_{\lambda,T}$$

Как перейти от $r_{v,T}$ к $r_{\lambda,T}$?

Учтём, что
$$\lambda = \frac{c}{v}$$
, тогда

$$\frac{d}{dv}(\lambda) = \frac{d}{dv}\left(\frac{c}{v}\right) = -\frac{c}{v^2} = -\frac{\lambda^2}{c}.$$

Знак «-» учитывает, что **с ростом** одной величины (λ или ν), другая величина **убывает**.

Перепишем выражения в виде

$$r_{v,T} = r_{\lambda,T} \cdot \frac{\partial \lambda}{\partial v}.$$

Воспользовавшись соотношением, получим

$$r_{v,T} = \frac{\lambda^2}{c} \cdot r_{\lambda,T}$$

Спектральной поглощательная способность тела $A_{v,T}$

Пусть на элементарную площадку поверхности тела падает лучистая энергия, переносимая электромагнитными волнами, частота которых заключена в интервале v, v+dv.

Часть данной энергии будет поглощена телом.

$$dW_{v,v+dv}$$
 - лучистая энергия, **падающая** на поверхность тела.

$$dW_{v,v+dv}^{norn}$$
 - лучистая энергия, поглощённая поверхностью тела.

$$A_{v,T} = rac{dW_{v,v+dv}^{noen}}{dW_{v,v+dv}}$$

Спектральная поглощательная способность $A_{v,T}$ — функция частоты v и температуры T.

Очевидно, что всегда

$$A_{v,T} \leq 1$$

Если

$$\left(A_{\nu,T}=1\right)$$

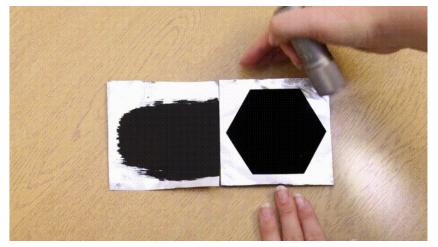
то такое тело называется абсолютно чёрным.

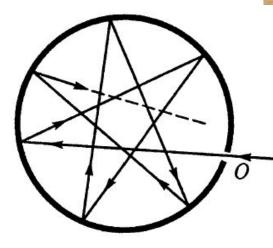
АЧТ - тело, способное поглощать при любой температуре всё падающее на него излучение любой частоты.

12

Наиболее близкими телами к АЧТ можно назвать:

- чёрный бархат;
- **сажа (уголь)** поглощает <u>96%</u> света;
- Vantablack субстанция из углеродных нанотрубок. Поглощает 99,965% падающего на него излучения.





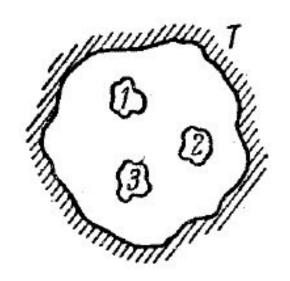
Пример: при наличии небольшого отверстия в замкнутой полости, свет, попавший туда, будет испытывать многократные отражения и практически полностью поглотится.

Серое тело - тело, поглощательная способность которого меньше единицы, но одинакова для всех частот и зависит только от температуры, материала и состояния поверхности тела:

$$A_T^c < 1$$

Проведём мысленный эксперимент.

1. Перед нами **замкнутая оболочка**, поддерживаемая при постоянной **температуре** T. В ней находятся несколько тел.



2. Через некоторое время система придёт в состояние **теплового равновесия** — все тела примут одну и ту же **температуру** *T*.

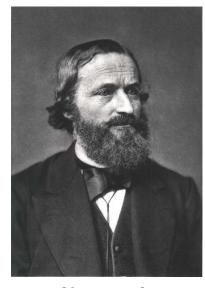
3. Можно записать соотношение

$$\left(\left(\frac{r_{v,T}}{A_{v,T}} \right)_{1} = \left(\frac{r_{v,T}}{A_{v,T}} \right)_{2} = \left(\frac{r_{v,T}}{A_{v,T}} \right)_{3} = \dots,$$

где *1*, *2*, *3* – номера тел.

Закон Кирхгофа

лучеиспускательной Отношение К поглощательной способности тела не природы **Зависит** тела И является OT <u>универсальной</u> <u>функцией</u> **BCEX** тел ДЛЯ частоты (длины волны) и температуры:



Кирхгоф Густав Роберт (1824-1887)

$$\left(\frac{r_{v,T}}{A_{v,T}} = f(v,T)\right)$$

Определим вид универсальной функции Кирхгофа Применим закон Кирхгофа к **АЧТ**

Для
$$\mathbf{A^{\mathsf{H}T}} \quad A^{A\mathsf{H}T} = 1$$

$$\frac{r_{v,T}^{AQT}}{A^{AQT}} = \frac{r_{v,T}^{AQT}}{1} = f(v,T) = r_{v,T}^{AQT}$$

Таким образом, универсальная функция Кирхгофа есть лучеиспускательная способность *АЧТ*.

б. Для всех тел, отношение лучеиспускательной способности к спектральной поглощательной способности равно лучеиспускательной способности абсолютно черного тела при той же температуре.

$$\frac{r_{v,T}}{A_{v,T}} = r_{v,T}^{AYT}$$

Величины $r_{v,T}$ и $A_{v,T}$ могут меняться очень сильно при переходе от одного тела к другому.

Но отношение этих величин одинаково для всех тел!

Тело, сильнее поглощающее какие-либо лучи, будут эти лучи сильнее и испускать.

Энергетическая светимость серого тела

$$\begin{bmatrix}
R_T^{A} & = \int_0^\infty r_{v,T}^c dv = \left[\frac{r_{v,T}^c}{A_{v,T}^c} = r_{v,T} \right] = \\
= \int_0^\infty A_{v,T}^{A''T} \cdot r_{v,T} dv^c = A_T^{H'} \int_0^\infty r_{v,T} dv^c = A_T^{T} R_T
\end{bmatrix}$$



Закон Стефана-Больцмана



Стефан Йозеф (1835-1893)

Больцман Людвиг (1844-1906)

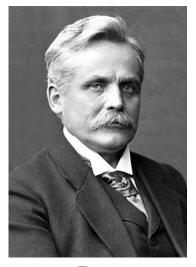
Энергетическая светимость чёрного тела пропорциональна четвёртой степени его термодинамической температуре.

$$R_T^{AYT} = \sigma T^4$$

T – термодинамическая температура [K].

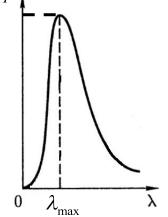
Закон смещения Вина

Длина волны, соответствующая максимальному значению лучеиспускательной способности Aобратно пропорциональна его абсолютной температуре. $r_{\lambda T}^{A}$



Вин Вильгельм (1864 - 1928)

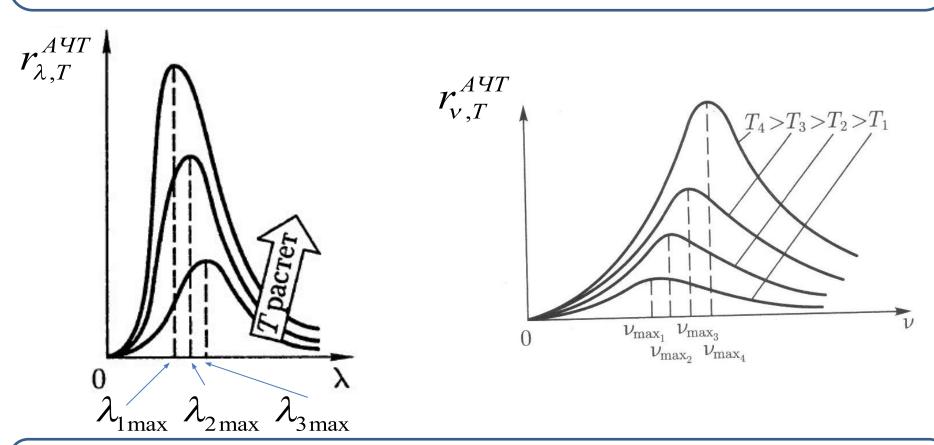
$$\lambda_{\max} = \frac{b}{T}$$



Спектр АЧТ — распределение лучеиспускательной способности АЧТ по длинам волн.

 λ_{max} — длина волны, соответствующая максимальному значению лучеиспускательной способности АЧТ [м]; $b=2,9\cdot10^{-3}$ — постоянная Вина [м·К]; T — температура [K].

Закон смещения Вина показывает смещение положения максимума функции $r_{\lambda,T}^{AYT}\left(r_{\nu,T}^{AYT}\right)$ по мере возрастания температуры в область коротких длин волн.



Площадь фигуры под графиком есть энергетическая светимость $R_T^{{}^{A\!Y\!T}}$

Наглядный пример – цвет звёзд

Цвет любой звезды **зависит** только от **температуры** её внешних слоев — того, что мы называем «поверхностью» звезды.

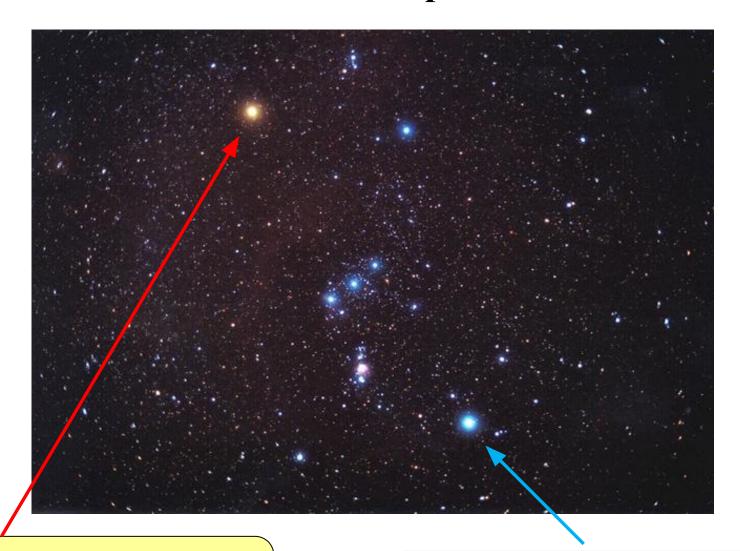
- 1. Холодные светила, с температурой поверхности **2-3 тысячи градусов**, имеют красный цвет.
- 2. Температура поверхности солнца «жёлтого карлика», около 6 тысяч градусов.
- 3. Температура <u>голубых звёзд</u> может достигать 40 тысяч градусов и выше.

Длина
волны λ

уменьшается
с

увеличением
температуры

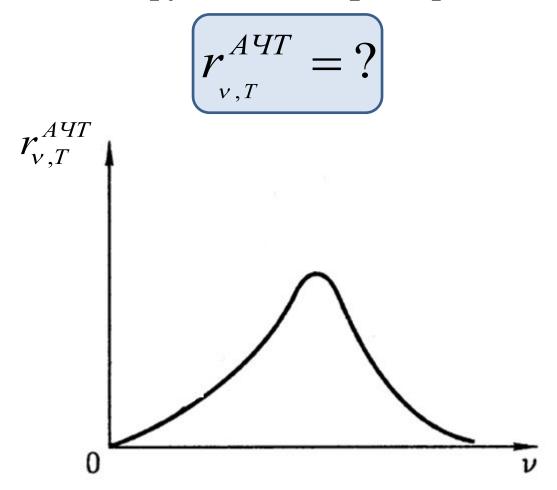
Созвездие Ориона



Звезда Бетельгейзе красного цвета

Звезда Ригель голубовато-белого цвета

Какой математический вид имеет универсальная функция Кирхгофа?





Стретт, Джон Уильям (лорд Рэлей) (1842 - 1919)

Формула Рэлея-Джинса

Рэлей и Джинс получили зависимость $r_{v,T}^{AYT}$ от частоты света, используя методы классической статистической физики.



Джинс Джеймс Хопвуд (1877 - 1946)

(1842 - 1919) Они предположили, опираясь на теорему о равнораспределении энергии по степеням свободы, что на каждое электромагнитное колебание приходится в среднем энергия равная kT.

$$\left(r_{v,T}^{AYT} = \frac{2\pi v^2}{c^2}kT\right)$$

 $k=1,38\cdot 10^{-23}$ — постоянная Больцмана [Дж/К]; T — абсолютная температура [К].



Формула Рэлея-Джинса <u>согласуется с экспериментом</u> <u>только в области малых частот и больших</u> <u>температур.</u>

Попробуем получить закон Стефана-Больцмана из формулы Рэлея-Джинса

$$r_{v,T}^{AYT} = \frac{2\pi v^2}{c^2} kT$$

$$R_T^{AYT} = \sigma T^4$$

$$R_T^{AYT} = \int_0^\infty r_{v,T}^{AYT} dv = \frac{2\pi kT}{c^2} \int_0^\infty v^2 dv = \infty$$

Мы видим, что R_T^{A9T} неограниченно растёт, достигая чрезвычайно больших значений в ультрафиолете (7,5 $\cdot 10^{14}$ - $3\cdot 10^{17}$ Гц).

Этот результат получил название <u>«ультрафиолетовая</u> <u>катастрофа».</u>

Эта неудача свидетельствовала о недостатках в классической теории физики.

РЕВОЛЮЦИЯ В ФИЗИКЕ. 1900 ГОД.

Квантовая гипотеза Планка

Атомные осцилляторы излучают энергию не непрерывно, а дискретно, определёнными порциями – квантами.

$$\left[E=h
u=rac{hc}{\lambda}
ight]$$
 - энергия кванта.

 $h=6,625\cdot10^{-34}$ — постоянная Планка [Дж·с]; $c=3\cdot10^8$ – скорость света в вакууме [м/с]; λ – длина волны света [м]. v — **частота** волны света [Гц].

Поскольку энергия излучается порциями, то энергия осциллятора может принимать лишь определённые дискретные значения, кратные целому числу квантов:

$$E = nhv \quad (n = 0, 1, 2)$$

Формула Планка

$$f(v,T) = r_{v,T}^{AYT} = \frac{2\pi hv^3}{c^2} \frac{1}{\frac{hv}{e^{kT}} - 1}$$

<u>Формула Планка, хорошо согласуется с экспериментальными</u> данными по распределению энергии в спектре излучения <u>АЧТ, во всём интервале частот и температур.</u>

$$f(\lambda,T) = r_{\lambda,T}^{AYT} = \frac{2\pi c^2 h}{\lambda^5} \frac{1}{e^{\frac{hc}{kT\lambda}} - 1}$$

Особый случай $hv \boxtimes kT$. Энергия кванта очень мала по сравнению с энергией теплового движения kT.

$$e^{\frac{h\nu}{kT}} \approx 1 + \frac{h\nu}{kT}$$

Формула Планка переходит в формулу Рэлея-Джинса.

Доказательство.

$$e^{\frac{hv}{kT}} - 1 \approx \frac{hv}{kT} \quad (*)$$

Подставим (*) в формулу Планка

$$r_{v,T}^{AYT} = \frac{2\pi hv^3}{c^2} \frac{1}{\frac{hv}{kT}} = \frac{2\pi v^2}{c^2} kT$$

формула Рэлея-Джинса

Получим из формулы Планка формулу Стефана-Больцмана.

$$R_{T}^{AYT} = \int_{0}^{\infty} r_{v,T}^{AYT} dv = \int_{0}^{\infty} \frac{2\pi h v^{3}}{c^{2}} \frac{1}{\frac{hv}{e^{kT}} - 1} dv$$

Введём безразмерную переменную

$$x = \frac{hv}{kT};$$
 $dx = \frac{h}{kT}dv;$ $dv = \frac{kT}{h}dx.$

Тогда формула будет записана

$$= \frac{2\pi k^4}{c^2 h^3} T^4 \int_0^\infty \frac{x^3}{e^x - 1} dx = \boxed{\sigma T^4},$$

где

$$\sigma = \frac{2\pi k^4}{c^2 h^3} \int_0^\infty \frac{x^3}{e^x - 1} dx = \frac{2\pi^5 k^4}{15c^2 h^3},$$

так как

$$\int_{0}^{\infty} \frac{x^3}{e^x - 1} dx = \frac{\pi^4}{15}.$$

формула Стефана-Больцмана

Получим из формулы Планка закон Вина с помощью (7) и (17)

$$r_{\lambda,T}^{AYT} = \frac{c}{\lambda^2} r_{\nu,T}^{AYT} = \frac{2\pi c^2}{\lambda^5} \frac{1}{\frac{h\nu}{e^{kT}} - 1},$$

откуда

$$\frac{\partial r_{\lambda,T}^{A'T}}{\partial \lambda} = \frac{2\pi c^2 h}{\lambda^2 \left(e^{\frac{hc}{kT\lambda}} - 1\right)} \left(\frac{\frac{hc}{kT\lambda} e^{\frac{hc}{kT\lambda}}}{e^{\frac{hc}{kT\lambda}} - 1} - 5\right) \quad (20).$$

Приравняем к нулю производную (20) и найдём λ_{\max} .

$$\mathbf{E} e^{x} = \frac{hc}{kT\lambda_{\text{max}}}$$

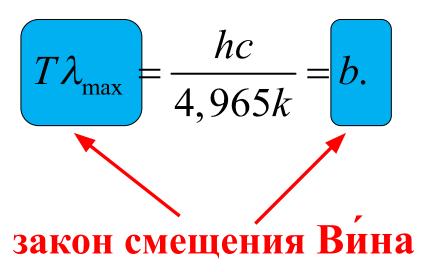
Решением этого трансцендентного уравнения будет

Откуда

Трансцендентное уравнение

уравнение, не являющееся алгебраическим. Это уравнения, содержащие показательные, логарифмические, тригонометрические функции.

$$x = 4,965.$$



Заключение

Формула Планка

- хорошо согласуется с экспериментальными данными, но и
- содержит в себе частные законы теплового излучения, а также
- позволяет вычислить постоянные в законах теплового излучения.