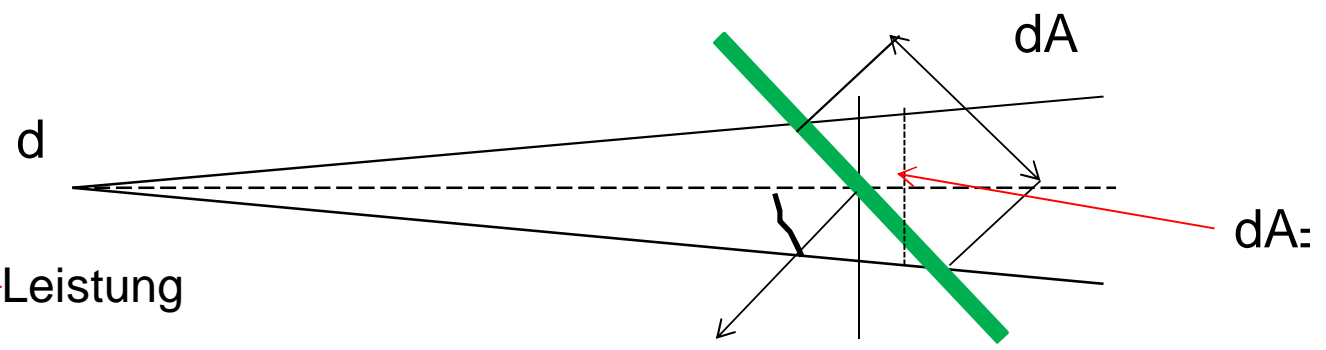


3. Thermische Strahlung und Lichtquanten

Strahlungsgrößen

$$J = \frac{dP}{d\Omega}$$

Leistung



Strahlungsstärke

Flächenstück:

$$dP = R dA \rightarrow R = \frac{dP}{dA}$$

Spezifische Ausstrahlung

$$dP = \vec{D} \cdot d\vec{A} = D \cdot \cos \vartheta dA$$

Intensität

Beispiel: Sonne

Intensität in Erdnähe: $D_E = 1.4 kW/m^2$

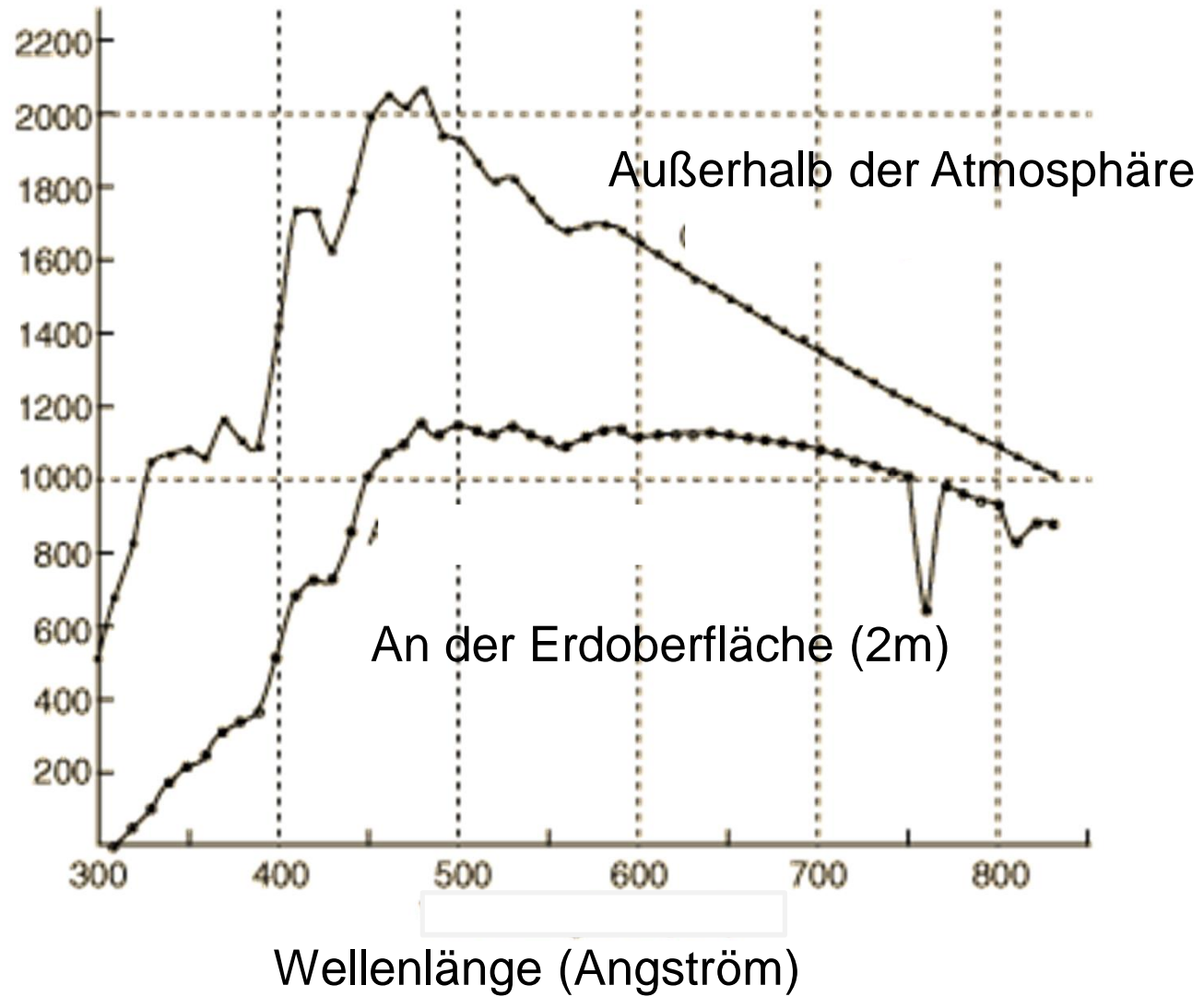
Am Sonnenrand: $D_S = \frac{D_E r_{ES}^2}{R_S^2} = 7 \cdot 10^4 kW/m^2$

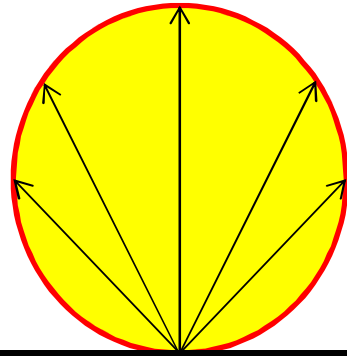
Strahlungsfluss $\Phi = D_E 4\pi r_{ES}^2 = 2.8 \cdot 10^{23} kW$

Radius Sonne

Abstand : Erdoberfläche-Sonne

Intensität/
($\text{m}^2 \cdot \text{m}$)





Leuchtende Fläche

Photometrische Größen:

Lichtstärke $J = \frac{dP}{d\Omega}$

Lambertsches Gesetz:

$$J = J_0 \cos \vartheta$$

→ Richtungsunabhängige Strahlungsdichte

$$J \cdot d = \text{Lumen} = \text{lm}$$

$$\text{Lichtintensität: } E = J/m^{**2}$$

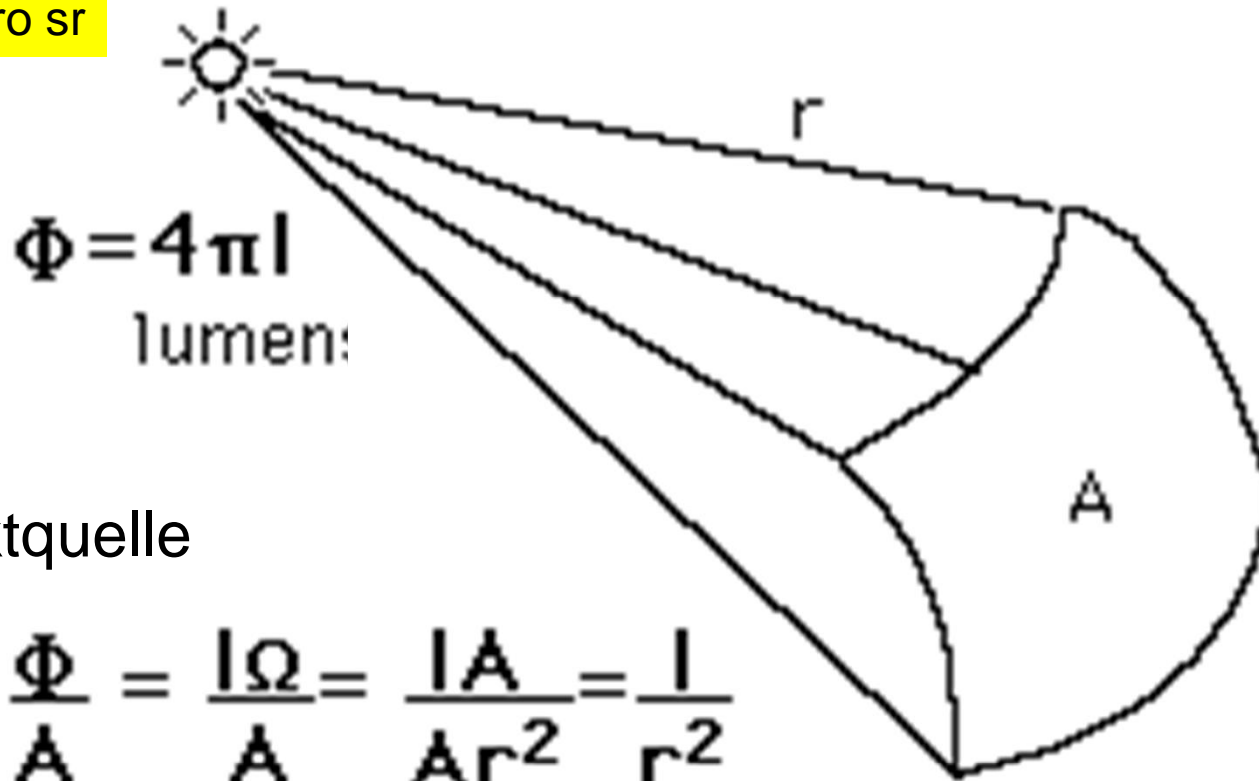
$$\text{Lux} = \text{lumen}/m^{**2}$$

Einheit: Candela

Hier $J=I$

Bei $\lambda = 540 \cdot 10^{12}$ Hertz
1 cd : 1/683 Watt pro sr

Eine isotrope Punktquelle mit 1 cd strahlt 1 lm



Für Punktquelle

$$E = \frac{\Phi}{A} = \frac{I\Omega}{A} = \frac{IA}{Ar^2} = \frac{I}{r^2}$$

E Lumen /m²
(lux)

Raumwinkel $\Omega = \frac{A}{r^2}$

Typische Werte für Lichtintensitäten in Candela

Lichtdiode (LED)	0.005
Kerze	1
100 Wattbirne	150
Aufblendlicht (Auto)	100 000.

Beispiele für Lux:

Sonnenlicht (maximum): 102000
Himmelslicht allein: 16000
Trüber Tag: 1000
Helligkeit zum Lesen: 500
Mondlicht: 0.4

Schwarzkörperstrahlung

$$H = b \cdot I$$

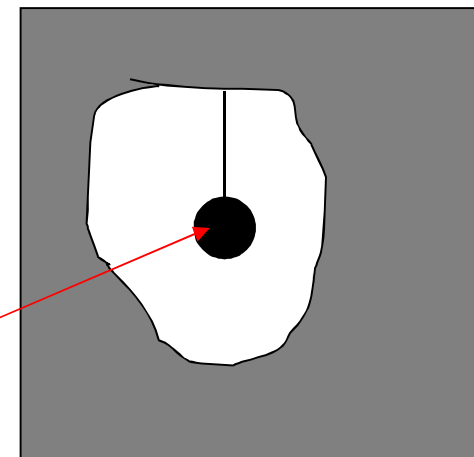
Abstrahlung

Absorptions-
koeff.

Strahlung
im Hohlraum

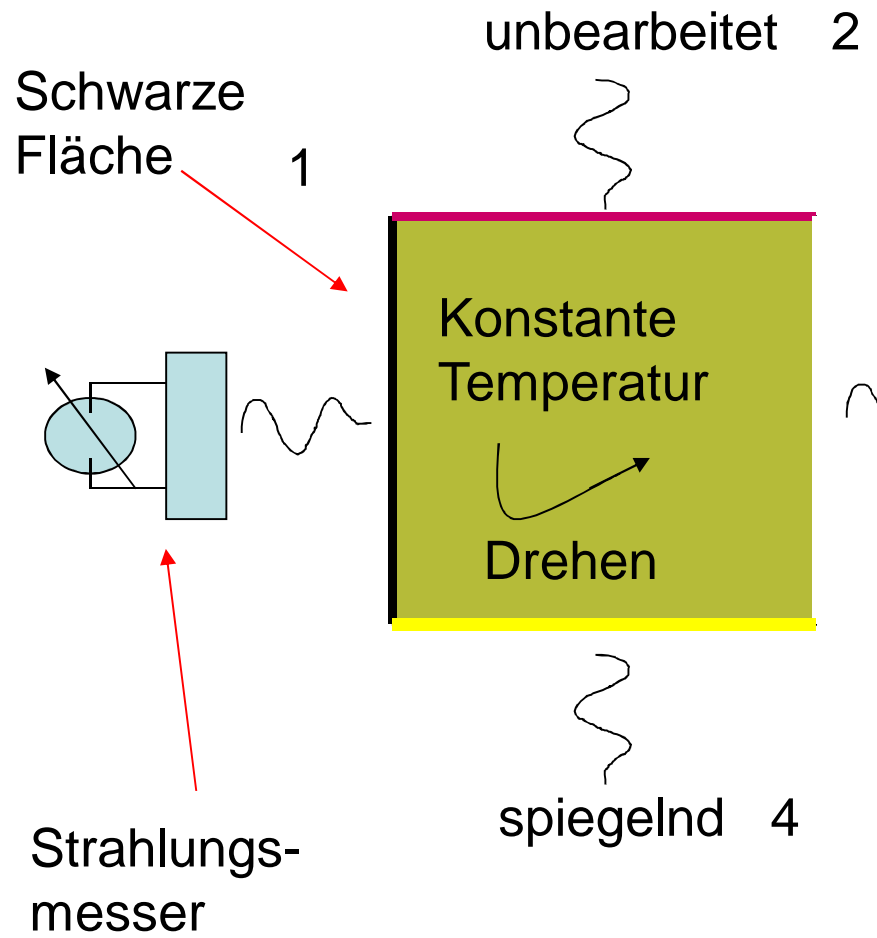
Körper im
Hohlraum

Im
Gleich-
gewicht



Hohlraum

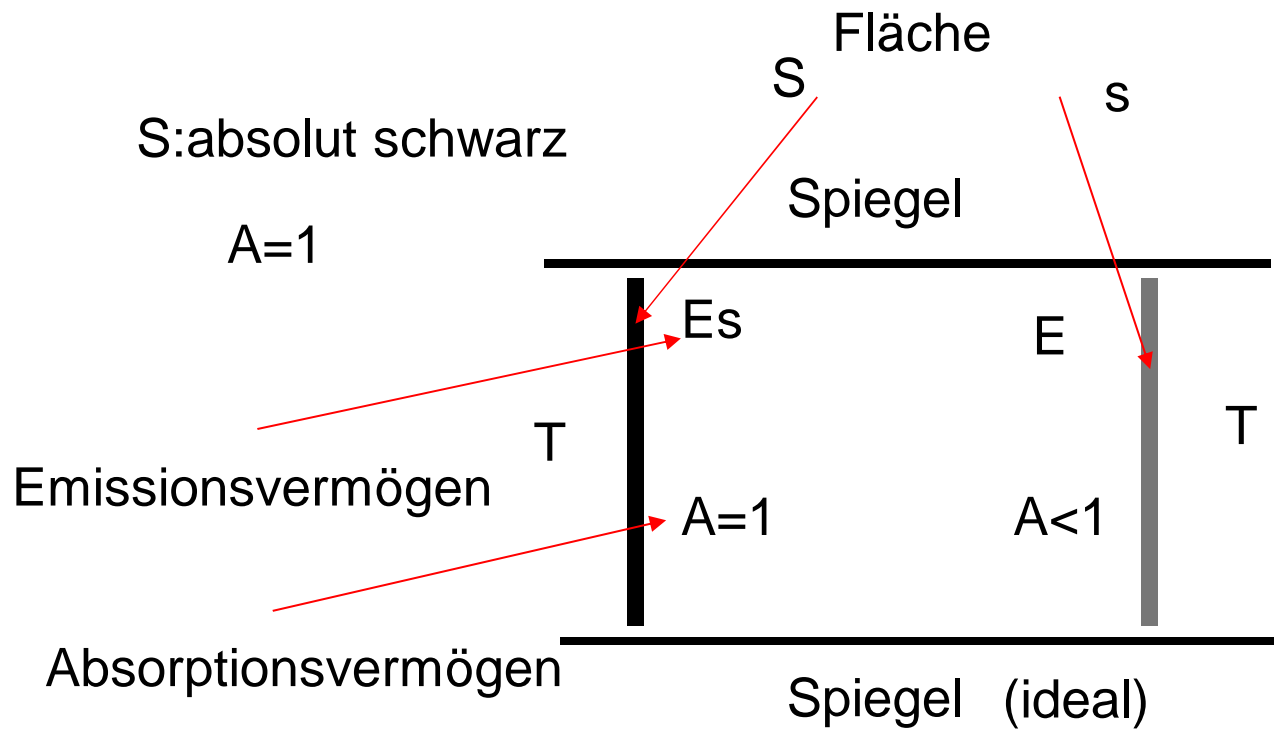
Versuch: Lesliescher Würfel



Ergebnis:
1: 7.9 Skalenteile
4: 1.2
3: 8.0
2: 2.7

Anwendung:
z.B. Thermosflasche

Kirchhoffsche Strahlungsgesetz:



Fläche	Ausgestrahlt	Absorbiert
S	E_s	$E + E_s(1-A)$
s	E	$A * E_s$

Im Gleichgewicht:

Ausstrahlung = absorbierte Energie

$$E = A \cdot E_s$$

$$E_s = E + E_s - A \cdot E_s$$

$$\rightarrow E/A = E_s$$

Kirchhoffsche Gesetz:

Für alle Körper ist bei gegebener Temperatur das Verhältnis von Emissionsvermögen und Absorptionsvermögen konstant und dem Betrage nach gleich dem Emissionsvermögen des schwarzen Körpers bei dieser Temperatur

Dabei: $E/A = f(\lambda, T)$

Bei mehreren Körpern: $H_1 = b_1 \cdot I, H_2 = b_2 \cdot I, etc$
 Gleichgewicht

$$\longrightarrow I = \frac{H_1}{b_1} = \frac{H_2}{b_2} \dots$$

Die emittierte Leistung ist gleich der absorbierten Leistung,
 bei vorgegebener Temperatur

$b = 1$ Wird schwarzer Körper genannt $\longrightarrow H_{\max} = I$

Der schwarze Körper ist der effektivste Emittor von Strahlung

Hohlraumstrahlung! Hohlraum mit kleinem Loch, Wände auf konstanter
 Temperatur: Schwarzkörperstrahlung

Energiedichte

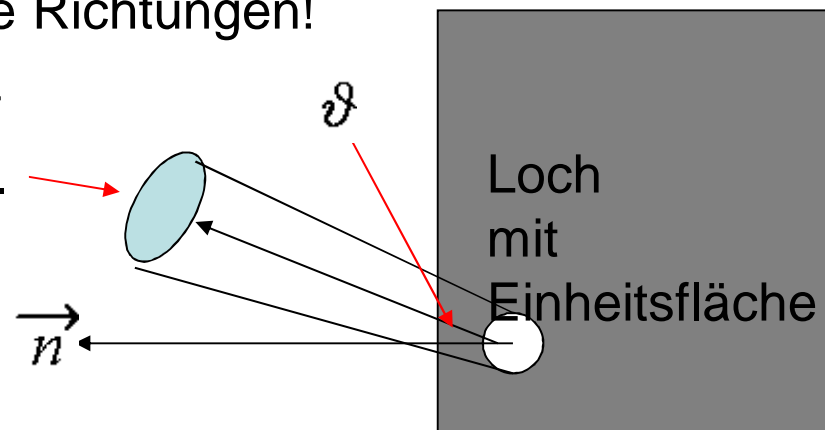
$$u = \int_0^{\infty} u_{\nu} d\nu$$

Energiedichte/Frequenz

Ann.: Diese Strahlung mit c
 in alle Richtungen!

$$\frac{u \cdot c \cdot \cos \vartheta d\Omega}{4\pi}$$

$$d\Omega = \sin \vartheta d\vartheta d\Phi$$



Strahlung in eine Hemisphäre

$$\int_0^{2\pi} \int_0^{\pi/2} u \cdot c \cdot \cos \vartheta \sin \vartheta \frac{d\vartheta d\Phi}{4\pi} = I$$

$$I = \frac{u \cdot c}{4} \quad \text{oder} \quad I_v = \frac{u_v \cdot c}{4}$$

Total emittierte Strahlung pro
Einheitsfläche und Zeit

$$\text{Intensität: } \mathfrak{S} = \frac{u \cdot c}{4\pi} = \frac{I}{\pi} \quad \text{oder} \quad \mathfrak{S}_v = \frac{u_v \cdot c}{4\pi} = \frac{I_v}{\pi}$$

Leistung/Raumwinkel*Fläche

Moden von elektromagnetischer Strahlung im Hohlraumresonator

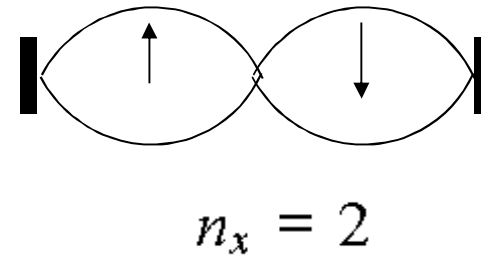
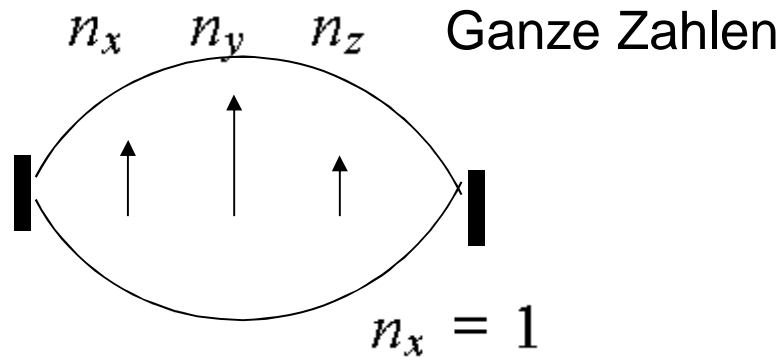
$$e^{i(\vec{k} \cdot \vec{r} - \omega t)} = e^{ik_x \cdot x} e^{ik_y \cdot y} e^{ik_z \cdot z} e^{-i\omega t}$$

Betrachtet: Rechteckiger
Resonator

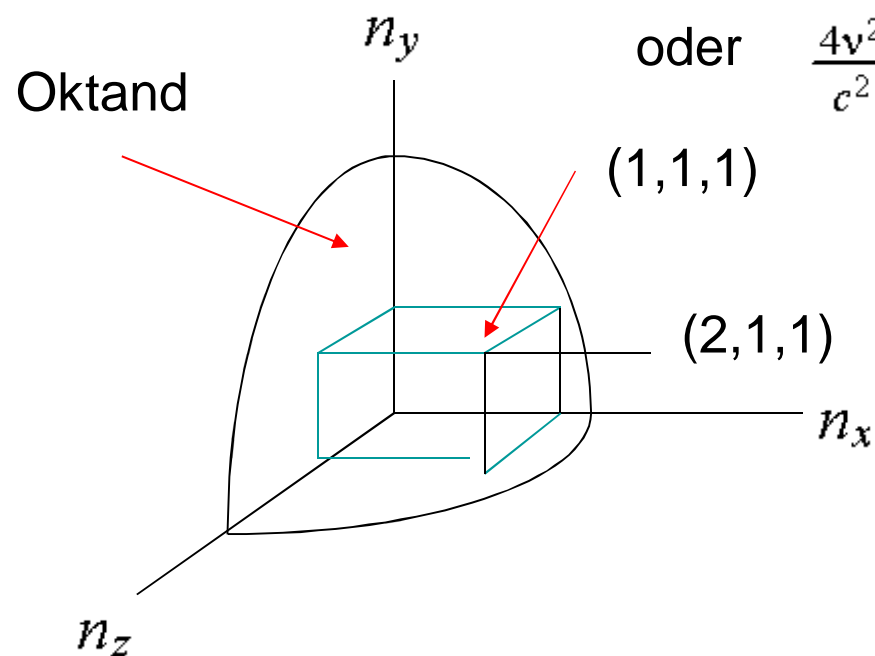
A,B,C lineare Dimensionen i
x,y, z-Richtung

Es bilden sich
stationäre
Moden aus

Mit: $k_x A = \pi n_x$ $k_y B = \pi n_y$ $k_z C = \pi n_z$



$$k^2 = k_x^2 + k_y^2 + k_z^2 \quad \longrightarrow \quad k^2 = \frac{\omega^2}{c^2} = \pi^2 \left(\frac{n_x^2}{A^2} + \frac{n_y^2}{B^2} + \frac{n_z^2}{C^2} \right)$$



oder $\frac{4v^2}{c^2} = \left(\frac{n_x^2}{A^2} + \frac{n_y^2}{B^2} + \frac{n_z^2}{C^2} \right)$

Für eine gegebene Frequenz
sind nur gewisse Werte von

n_x n_y n_z erlaubt

$$\frac{4\nu^2}{c^2} = \left(\frac{n_x^2}{A^2} + \frac{n_y^2}{B^2} + \frac{n_z^2}{C^2} \right)$$

Ellipsoid mit Halbachsen

$$\frac{2\nu A}{c} \quad \frac{2\nu B}{c}$$

Volumen des Oktanten:

$$\frac{1}{8} \frac{4\pi}{3} \frac{2\nu A}{c} \frac{2\nu B}{c} \frac{2\nu C}{c} = \frac{4\pi\nu^3 ABC}{3c^3} = \frac{4\pi\nu^3 V}{3c^3}$$

$$V = ABC$$

Volumen des
Hohlraumresonators

Ein Würfel repräsentiert eine Mode

Wegen Polarisation

$$g = \frac{8\pi}{3c^3} \nu^3 \quad \text{Anzahl der Moden/Volumen}$$

=Anzahl der Moden für
alle Frequenzen bis

Pos. und neg. n_s
=gleiche Mode

$$dg = \frac{8\pi}{c^3} \nu^2 d\nu \quad \text{Anzahl der Moden in } d$$

$$\text{oder } g_\nu = \frac{8\pi}{c^3} \nu^2$$

Klassische Theorie der Schwarzkörperstrahlung

Rayleigh-Jeans Formel

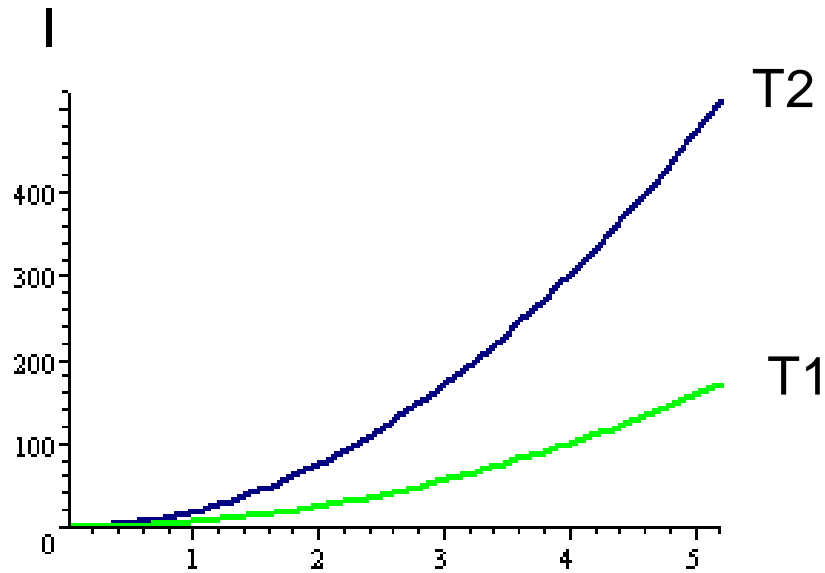
Gleichverteilung der Energie:
Per Mode $1kT$ (für E+B-Feld)

$$\longrightarrow g_\nu \cdot kT$$

s.o.

$$u_\nu = g_\nu kT = \frac{8\pi\nu^2 kT}{c^3}$$

$$I_\nu = \frac{2\pi\nu^2 kT}{c^2}$$



→ Führt zu einer Ultraviolettkatastrophe

Quantisierung der Hohlraumstrahlung

Plancks Hypothese: $0, h, 2h, \dots$
Die Moden sind besetzt mit Photonen

Mittlere Zahl $\langle n_\nu \rangle$

→

$$u_\nu = g_\nu h\nu \langle n_\nu \rangle = \frac{8\pi h\nu^3}{c^3} \langle n_\nu \rangle$$

$$I_\nu = \frac{1}{4} c g_\nu h\nu \langle n_\nu \rangle$$

Beispiel:

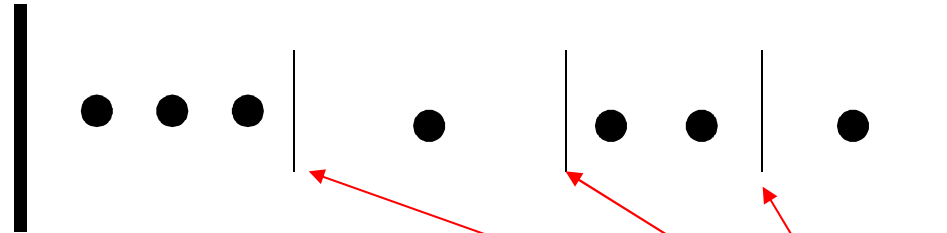
Photonstatistik

Anzahl der Photonen

$$N_\nu = 7$$

Anzahl der Moden

$$g_\nu = 4$$



Gegeben Energie:
Gibt es eine
Verteilung die am
wahrscheinlichsten
bei der Aufteilung
der Energie ist?

W: Totale Anzahl
der Möglichkeiten

Besetzungszahl: $\langle n_\nu \rangle = \left(\frac{N_\nu}{g_\nu} \right) \max_{N_\nu + g_\nu - 1}$

$N_\nu + g_\nu - 1$ permutieren

Totale Zahl der Permutationen: $(N_\nu + g_\nu - 1)!$

Die Punkte: Identische Objekte : Division durch $N_\nu!$

Maximiert W

Die Aufteilungen ebenso: Division durch $(g_\nu - 1)!$

$$W_\nu = \frac{(N_\nu + g_\nu - 1)!}{N_\nu! (g_\nu - 1)!}$$

Zahl der verschiedenen Verteilungsmöglichkeiten pro Frequenzintervall!

Totale Zahl: $W = \prod_{\nu} W_{\nu} = \prod_{\nu} \frac{(N_{\nu} + g_{\nu} - 1)!}{N_{\nu}!(g_{\nu} - 1)!}$

Schlecht zu handhaben!

→ Stirlingsche Formel $\ln x! = x \ln x - x$ Gut für großes x

$$\ln W = \sum_{\nu} [(N_{\nu} + g_{\nu} - 1) \ln(N_{\nu} + g_{\nu} - 1) - N_{\nu} \ln N_{\nu} - (g_{\nu} - 1) \ln(g_{\nu} - 1)]$$

W soll Maximum sein: → $\ln W$ auch Maximum $\delta(\ln W) = 0$

$$\delta(\ln W) = \sum_{\nu} [\ln(N_{\nu} + g_{\nu}) - \ln N_{\nu}] \delta N_{\nu} = 0$$

1 vernachlässigt gegen $N_{\nu} + g_{\nu}$

Totale Photonenenergie bleibt konstant:

$$E = \sum h\nu N_{\nu}$$

Lagrange Methode der unbestimmten Multiplikatoren hier

$-\beta$

→ $\delta E = \sum_{\nu} h\nu \delta N_{\nu} = 0$

$$\delta(\ln W) - \beta \delta E = 0 \quad \longrightarrow$$

$$\sum_{\nu} [\ln(N_{\nu} + g_{\nu}) - \ln N_{\nu} - \beta h\nu] \delta N_{\nu} = 0$$

β So, dass jeder Klammerinhalt bei der Summation verschwindet

$$\ln(N_{\nu} + g_{\nu}) - \ln N_{\nu} - \beta h\nu = 0$$

Auflösen nach $\frac{N_{\nu}}{g_{\nu}} \rightarrow \langle n_{\nu} \rangle = \left(\frac{N_{\nu}}{g_{\nu}} \right)_{\max} = \frac{1}{e^{\beta h\nu} - 1}$

Bose-Einstein-Verteilung für Photonen

$$\longrightarrow I_{\nu} = \frac{2\pi h\nu^3}{c^2} \frac{1}{e^{\beta h\nu} - 1}$$

$$I_{\nu} = \frac{2\pi\nu^2}{c^2} \frac{1}{\beta}$$

Identisch mit der Rayleigh-Jeans Formel

Wir identifizieren dabei

Für $\beta h\nu \ll 1$

$$\beta = \frac{1}{kT}$$



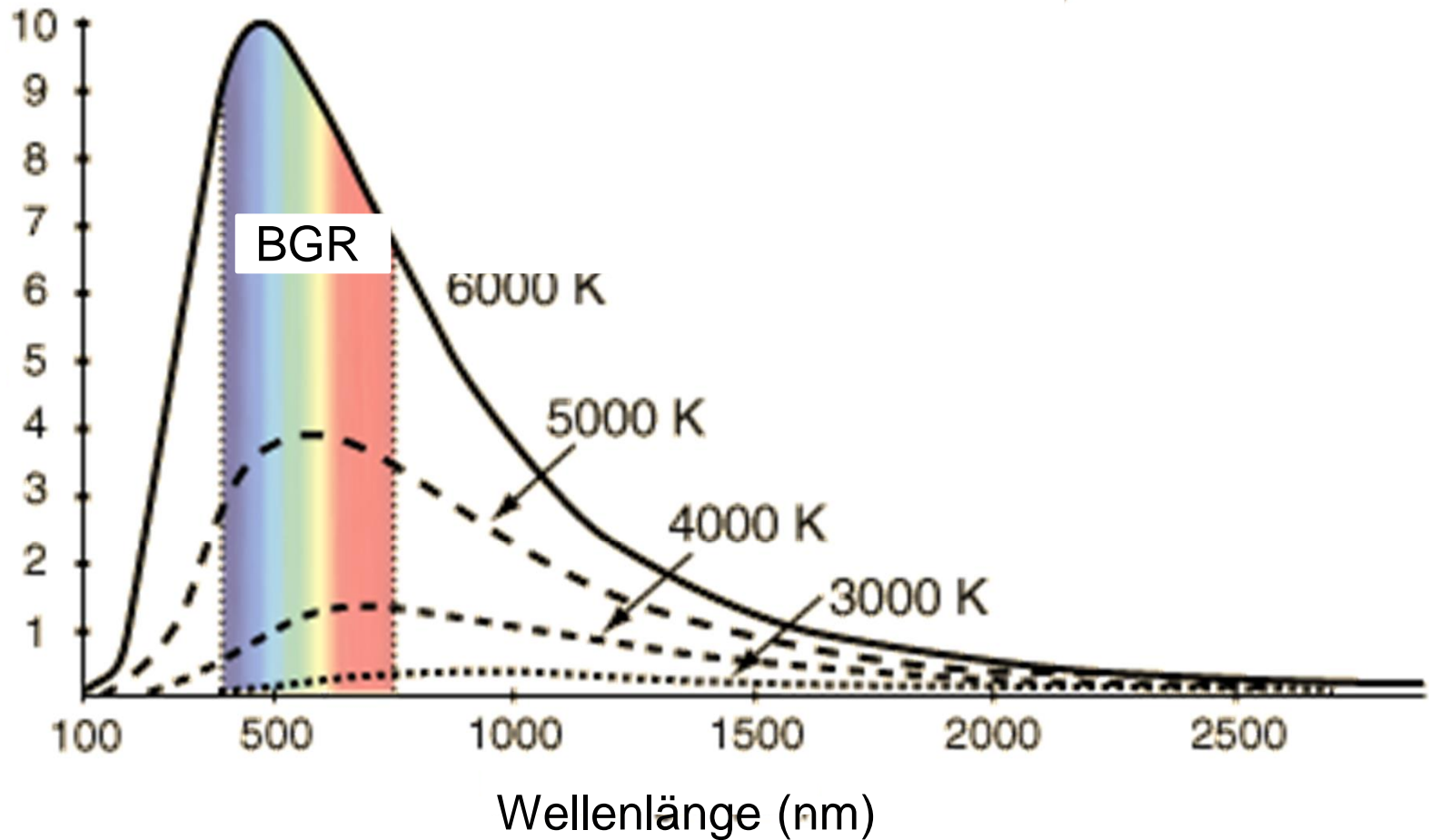
Formel für Schwarzkörperstrahlung

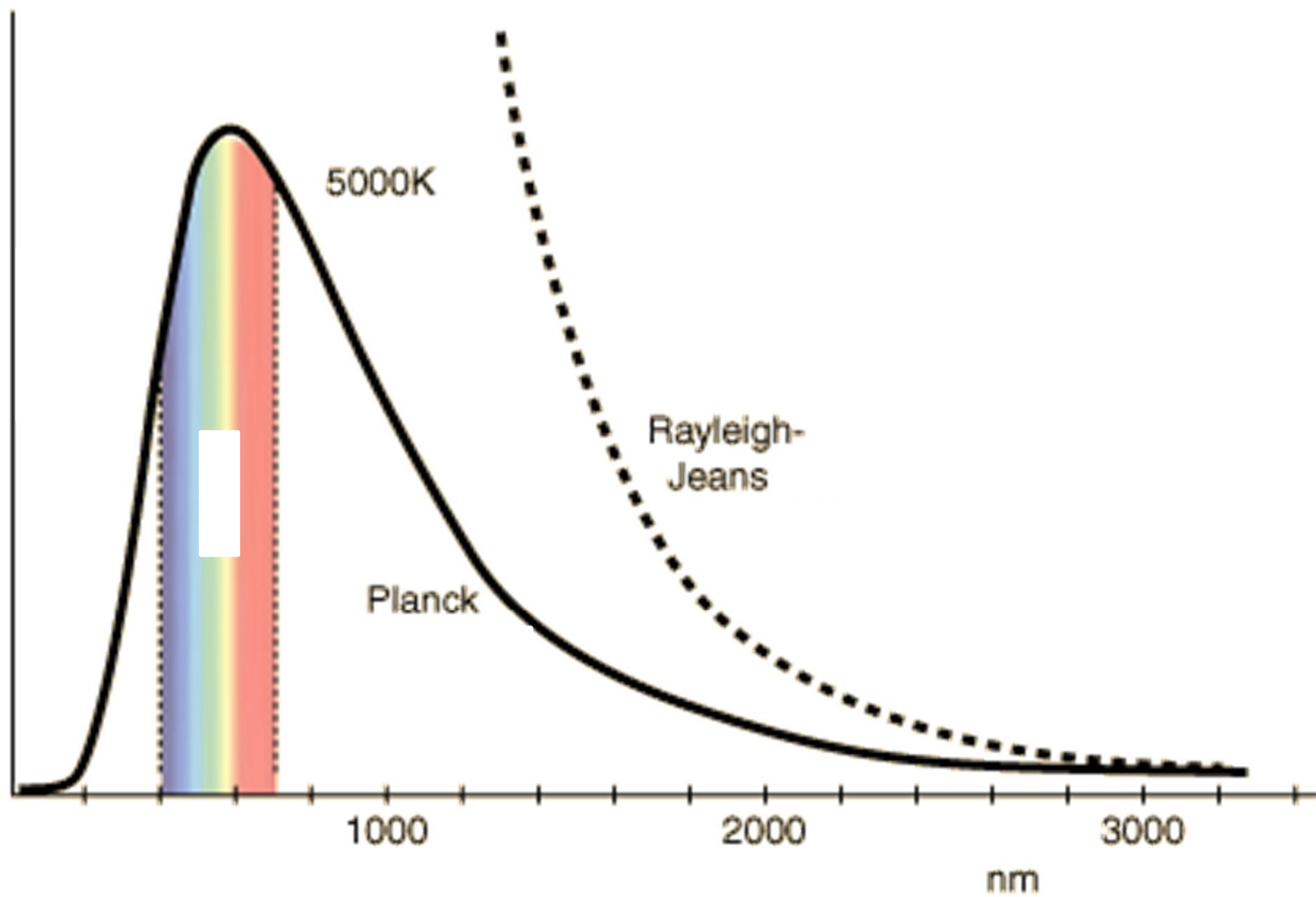
$$I_\nu = \frac{2\pi h\nu^3}{c^2} \frac{1}{e^{\frac{h\nu}{kT}} - 1}$$

In Übereinstimmung mit den Daten

Planck

Intensitäts-
dichte 10^{13}Watt/m^3





Schon vorher beobachtet (Wien): $\nu_{\max} \sim T$

Sei

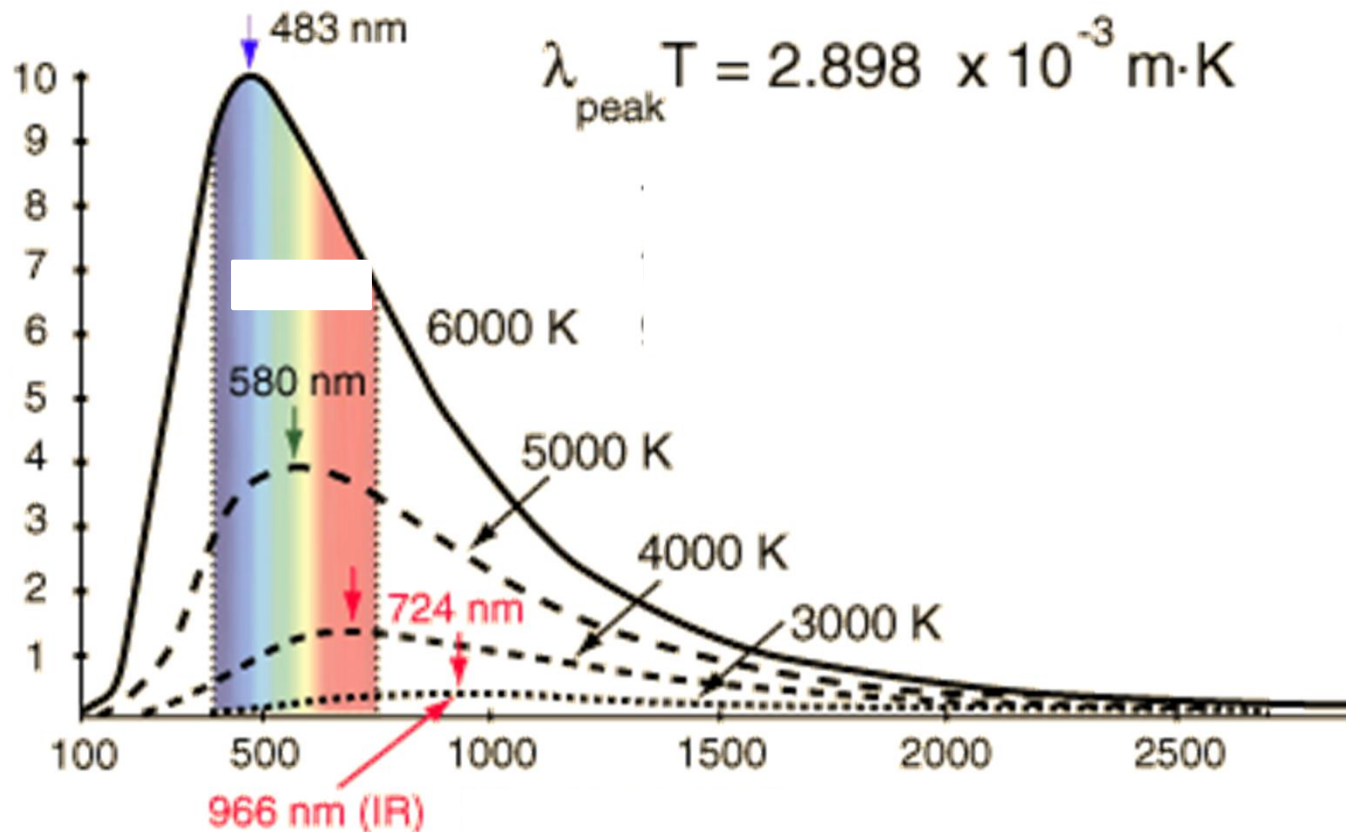
$$x = \frac{h\nu}{kT}$$

$$I_\nu = \frac{2\pi k^3 T^3}{c^2 h^2} \frac{x^3}{e^x - 1}$$

Wiensches
Verschiebungs-
gesetz

Differenzieren:

$$\nu_{\max} = \frac{2.82kT}{h}$$



Anwendung in der Astronomie:

Temperatur

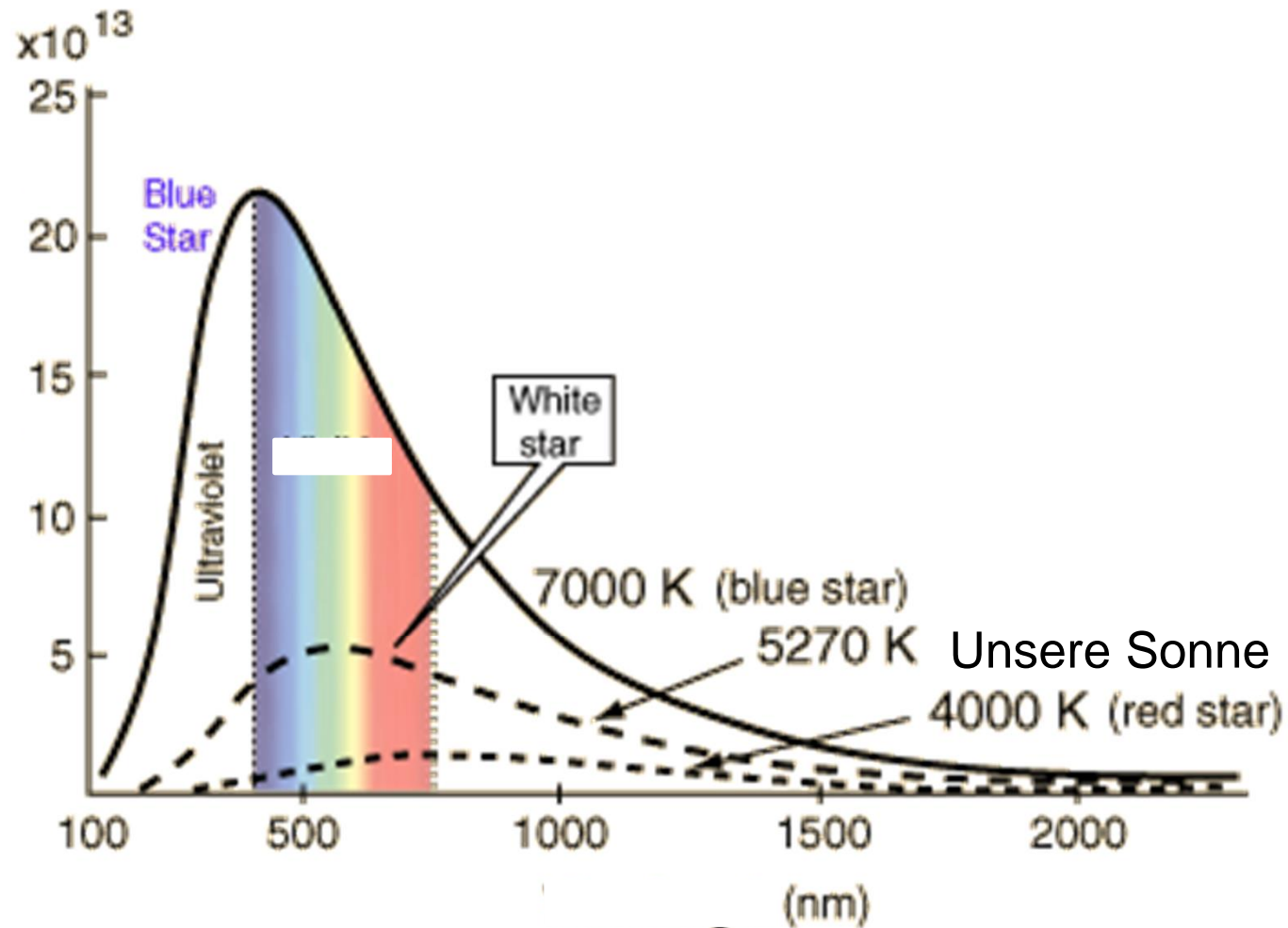
Sternentyp

30-60 kK

Blauer Stern

7.5-10kK

Weißer Stern



Totale Strahlung über alle Frequenzen

$$I = \int_0^{\infty} I_{\nu} d\nu = \frac{2\pi k^4 T^4}{c^2 h^3} \int_0^{\infty} \frac{x^3 dx}{e^x - 1}$$

$$\sigma = \frac{2\pi^5 k^4}{15c^2 h^3} = 5.67 \cdot 10^{-8} \frac{\text{Watt}}{\text{m}^2 \cdot \text{grad}} \quad \frac{\pi^4}{15}$$

$$\rightarrow 1000^\circ K \quad 56.7 \text{ kW/m}^2$$

$$I = \sigma \cdot T^4$$

Gesetz nach Stefan-Boltzmann

Wie viel Leistung P strahlt eine Münze bei Zimmertemperatur ab?

$$\begin{aligned} 22^\circ &= 295K & P &= \sigma \cdot A(\text{Fläche}) \cdot T^4 \\ & & &= (5.67 \cdot 10^{-8} \text{ W/m}^2 \text{ K}^4) \cdot 8.54 \cdot 10^{-4} \text{ m}^2 \cdot 295^4 \text{ K}^4 \\ & & &= 0.37 \text{ Watt} \end{aligned}$$

Wie viele Photonen verlassen pro Sekunde eine Münze?

$$\text{Wellenlänge der Photonen nach Wien: } N_{\gamma} = \frac{0.367 \text{ J}}{0.126 \text{ eV} \cdot 1.6 \cdot 10^{-19} \text{ J/eV}} = 1.82 \cdot 10^{19}$$

$$\lambda_{Max} = \frac{0.0029 \text{ m} \cdot \text{K}}{295 \text{ K}} = 9.83 \cdot 10^{-6} \text{ m} = 9830 \text{ nm} \quad \text{Photonen}$$

$$E_{\gamma} = h \cdot \nu = \frac{h \cdot c}{\lambda} = \frac{1240 \text{ eV} \cdot \text{nm}}{9830 \text{ nm}} = 0.126 \text{ eV}$$

Wiensches Strahlungsgesetz

Temperatur von gebräuchlichen Lichtquellen: z.B. Wolframdraht in der Glühbirne

¹ 2400K, $\lambda < 0.8 \text{ m}$ \rightarrow

$$e^{\frac{hc}{kT\lambda}} \gg 1 \quad \frac{hc}{k} = 1.43 \text{ Grad} \cdot \text{cm}$$

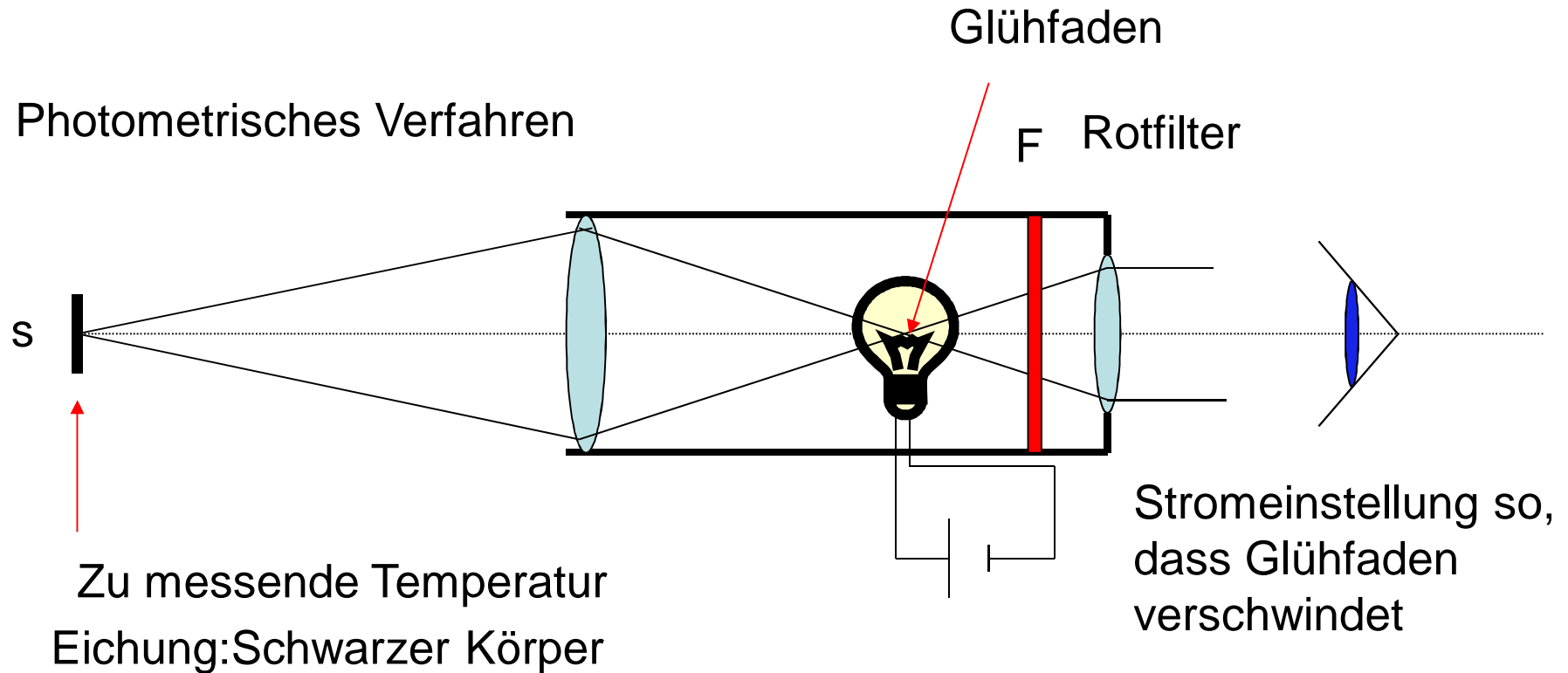
$$T \cdot \lambda = 2380 \cdot 6 \cdot 10^{-5} \text{ Grad} \cdot \text{cm} = 1.43 \cdot 10^{-1} \text{ Grad} \cdot \text{cm}$$

$$e^{\frac{hc}{kT\lambda}} = e^{10} = 2.2 \cdot 10^4 \quad \longrightarrow \quad I_{\lambda} = \frac{2\pi hc^2}{\lambda^5} e^{-\frac{hc}{kT\lambda}}$$

Wiensches Strahlungsgesetz

Pyrometrie: Temperaturmessung

Photometrisches Verfahren



Schwarze Temperatur: Im Allgemeinen: $s: A < 1 \rightarrow E < E_s$

Kirchhoff: $\frac{E}{A} = E_s$ \rightarrow wahre Temperatur T höher als die vom Pyrometer angezeigte schwarze Temperatur S

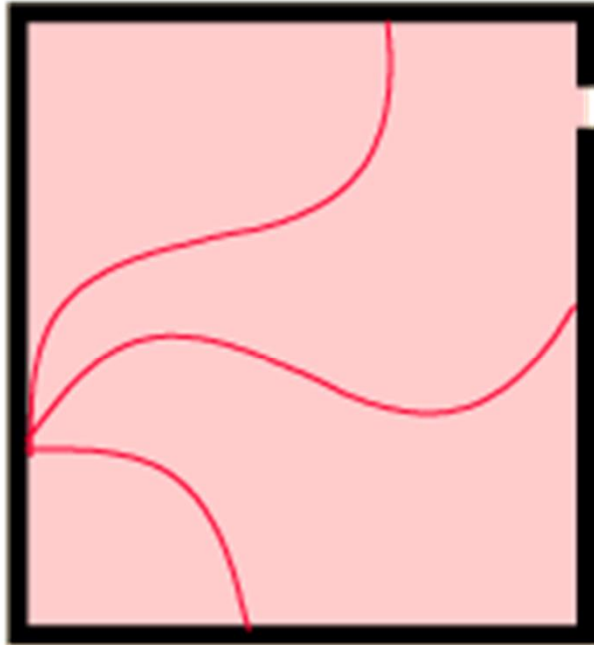
Wien:

$$\frac{2\pi hc^2}{\lambda^5} e^{-\frac{hc}{k\lambda S}} = A \cdot \frac{2\pi hc^2}{\lambda^5} e^{-\frac{hc}{kT\lambda}}$$

$$\frac{1}{T} - \frac{1}{S} = \frac{k}{hc} \lambda \cdot \ln A$$

Für $A=1 \rightarrow T=S$, $A < 1 \ln A < 0 \rightarrow T > S$

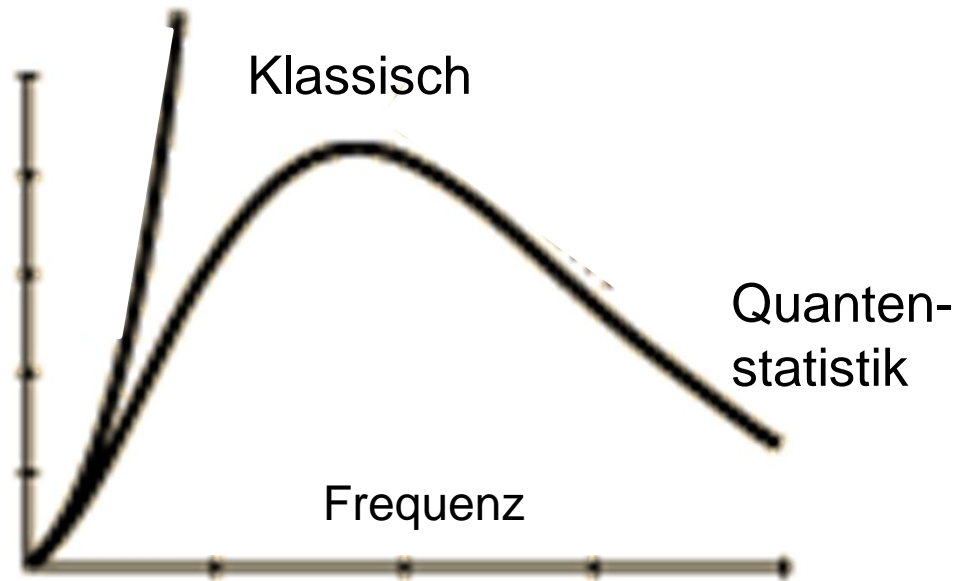
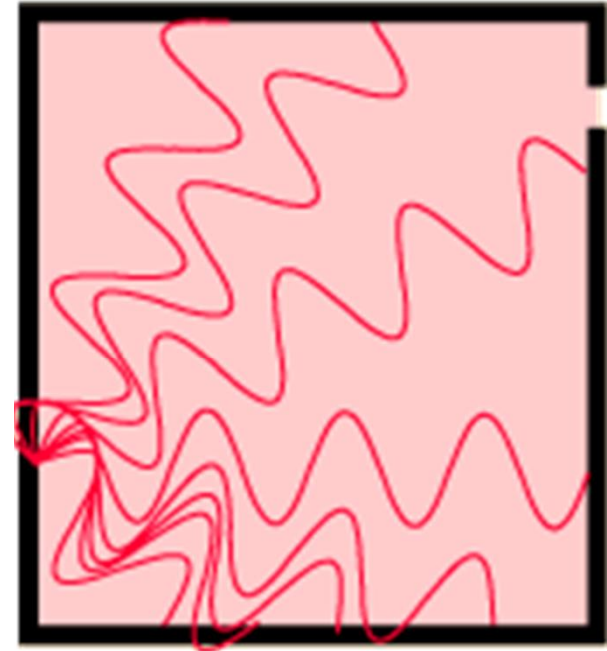
	# Moden pro Einheitsfrequenz und volumen	Wahrscheinlichkeit der vorhandenen Moden	Mittlere Energie pro Mode
Klassisch	$8 \frac{\omega^2}{c^3}$	Gleich für alle	kT
Quanten	$8 \frac{\omega^2}{c^3}$	Braucht $h \omega$, um Höhere Moden zu erregen → Weniger wahrscheinlich	$\frac{h \omega}{(e^{h \omega / kT} - 1)}$



Anzahl der Moden
pro Frequenz
und Zeit

$$\frac{8\pi\nu^2}{c^3}$$

Höhere Frequenzen:
mehr Moden
Zweifache Frequenz
→ 4x mehr Moden



Verteilungen

Quantenstatistik

Maxwell-Boltzmann
klassisch

$$f(E) = \frac{1}{Ae^{E/kT}}$$

Identische
aber unterscheidbare
Teilchen

Keine Einschränkung
der Teilchenzahl
bei der Besetzung
eines Zustands

Bose-Einstein

$$f(E) = \frac{1}{Ae^{E/kT} - 1}$$

Ganzzahliger
Spin

Identische
aber ununterscheidbare
Teilchen

Fermi-Dirac

$$f(E) = \frac{1}{Ae^{E/kT} + 1}$$

Halbzahliges
Spin

Nur ein Teilchen
pro Zustand

Photoelektrischer Effekt:

(Hertz, Einstein)

Photonen auf z.B. Metall:

Elektronen mit E_{\max}

werden emittiert

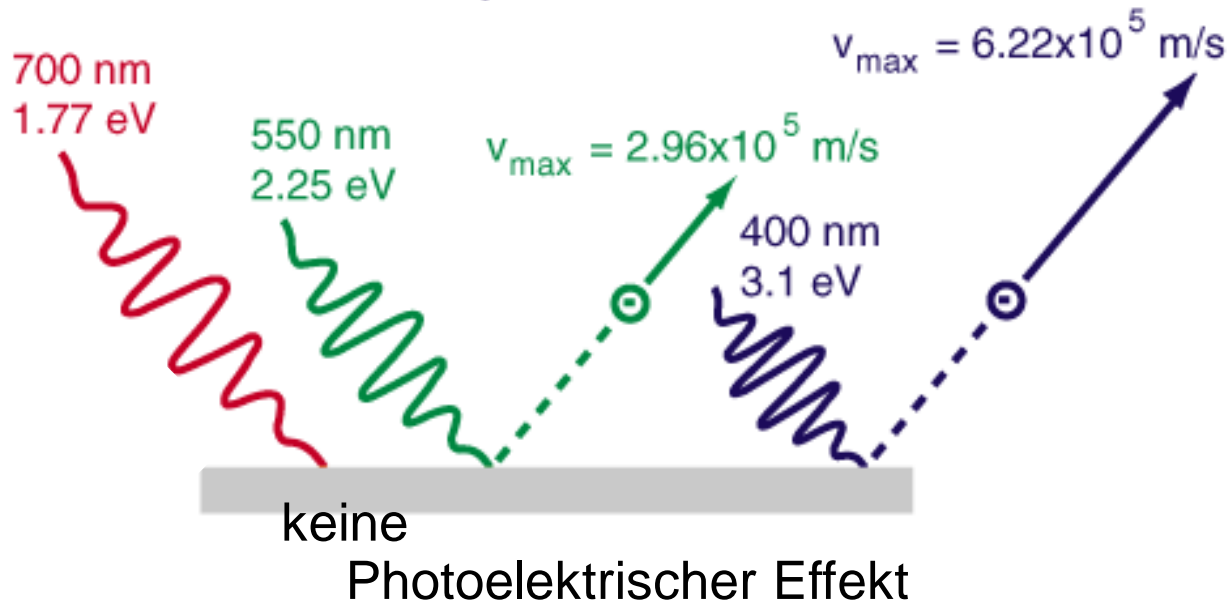
Es wird gefunden:

$$E_{\max} = h\nu - e\Phi$$

Separationsenergie
materialabhängig

Hängt nicht von der Intensität ab

$$E_{\text{photon}} = h\nu$$



Impuls der Photonen:

Klassisch I/c

Einstein

$$h\nu = m \cdot c^2$$

$$p = m \cdot c = \frac{h \cdot \nu}{c} = \frac{h}{\lambda}$$

Druck auf eine Oberfläche: $P = \frac{N \cdot h \cdot \nu}{c}$

$$I = N \cdot h \cdot \nu \quad \rightarrow \quad P = \frac{I}{c}$$

Vergleich: Elektron und Photonimpuls

$$p = (6.63 \cdot 10^{-34} \text{ J} \cdot \text{s}) / (500 \cdot 10^{-9} \text{ m}) = 1.33 \cdot 10^{-27} \text{ kg} \cdot \text{m/s}$$

→ Geschwindigkeit des Elektrons für diesen Impuls:

$$v = p/m = (1.33 \cdot 10^{-27} \text{ kg} \cdot \text{m/s}) / (9.11 \cdot 10^{-31} \text{ kg}) = 1460 \text{ m/s}$$

→ Kin. Energie des Elektrons = $mv^2/2$

$$= 1/2 (9.11 \cdot 10^{-31} \text{ kg}) (1400 \text{ m/s})^2 = 9.65 \cdot 10^{-25} \text{ J} \rightarrow 1 \text{ eV} / 1.6 \cdot 10^{-19} \text{ J} \rightarrow$$

$$= 6.06 \cdot 10^{-6} \text{ eV} \quad \text{Photonenergie: } E = hc/\lambda = 1240 \text{ nm} / 500 \text{ nm} = 2.48 \text{ eV}!!!!$$

Drehimpuls der Photonen

$$T = \underbrace{\frac{I}{2\pi\nu} = \frac{I}{\omega}}_{\text{klassisch}} = \frac{N \cdot h}{2\pi}$$

klassisch

Bei zirkular pol Licht!

Wellenlänge von Teilchen

De Broglie

$$p = \frac{h}{\lambda}$$

$$\lambda = \frac{h}{p} = \frac{h}{mv}$$



Geschwindigkeit
des Teilchens

Elektronenreflexionen an
Kristallen beobachtet mit:

$$n \cdot \lambda = d \cdot \sin \theta$$

Unschärferelationen (Heisenberg)

Konjugierte Variable $\Delta P \cdot \Delta Q \approx h$

Impuls-Ort

Zeit-Energie

Winkel-Drehimpuls

$$\Delta \nu \cdot \Delta t \approx 1$$

$$\Delta(h\nu) \cdot \Delta t \approx h$$

$$\Delta E \cdot \Delta t \approx h$$