# Corpo Negro

Gonçalo Quinta nº 65680, Fernando Rodrigues nº 66326, Teresa Jorge nº 65722 e Vera Patrício nº 65726

### Laboratório de Complementos de Electromagnetismo e Termodinâmica

Mestrado Integrado em Engenheria Física Tecnológica 2009/2010 Instituto Superior Técnico (IST)

(Dated: 12 de Abril de 2010)

# I. INTRODUÇÃO

Um corpo negro é definido como um objecto que absorve toda a radiação que sobre ele inside, emitindo apenas em função da sua temperatura. O modelo usado para o descrever é o de uma cavidade com uma pequena abertura, estando as suas paredes revestidas de osciladores electromagnéticos. A radiação que entra pela abertura é reflectida sucessivamente nas suas paredes, até ser totalmente absorvida e se atingir o equilíbrio térmico. Nesse caso, a radiação emitida pela cavidade depende apenas da temperatura das suas paredes, já que que é originada apenas pelos osciladores, sendo contínua em todo o espectro [1]. O presente trabalho destina-se a estudar algumas das propriedades dessa radiação.

Para o estudo da energia absorvida, define-se a grandeza aborvância como:

$$Q = \frac{E_{abs}}{E_{inc}} \tag{1}$$

 $E_{abs}$  - Energia absorvida (J) $E_{inc}$  - Energia incidente (J)

Pela definição de corpo negro acima exposta se tem que a sua absorvância será 1. Já para o estudo da energia emitida se tem a emissividade definida como

$$e = \frac{I}{I_n} \tag{2}$$

I - Potência emitida por unidade de área (W/m)

 ${\cal I}_n$ - Potência emitida por unidade de área por um corpo negro à mesma temperatura (W/m)

em que  $I_n$  corresponde ao máximo que é possivel irradiar, pelo que  $e \leq 1$ , sendo o caso limite (igual a 1) o do corpo negro. Na verdade, esta grandeza depende da temperatura do corpo, do ângulo de emissão e do comprimento de onda analisado, mas irá assumir-se que é constante. O teorema de Kirchoff relaciona estas duas quantidades, afirmando que, em equilibrio térmico, a emissividade e absorvância de um corpo são iguais. [2] Pode-se assim afirmar que materiais que são bons reflectores emitirão pouco e vice-versa.

Experimentalmente, sabe-se que a potência irradiada por área por um corpo negro vai apenas depender da sua temperatura, pela relação conhecida como lei de Stefan-Boltzman [4]

$$I_n = \sigma T^4 \tag{3}$$

 $\sigma$ - constante de Stefan-Boltzman = 5,670400 × 10^{-8} Js^{-1} m^{-2} K^{-4}

ou, para corpos que não sejam negros, obtém-se directamente de (2) que

$$I_n = e\sigma T^4 \tag{4}$$

de onde se conclui que a energia irradiada por um corpo negro e outro qualquer difere apenas na intensidade. Ainda por vias experimentais, é sabido que o comprimento de onda da energia emitida para a qual a intensidade é máxima, se relaciona com a temperatura do corpo pela relação conhecida como lei de Wien [3]

$$\lambda_{max} = \frac{B}{T} \tag{5}$$

B - Constante de Wien =  $2.8977685 \times 10^{-3} mK$ 

que explica o facto dos corpos exibirem cores diferentes consoante a temperatura a que se encontram.

No final do séc.XIX, conhecidas estas duas leis, tentouse explicar o comportamento da radiação emitida pelo corpo negro, tendo-se chegado à expressão clássica

$$U_{\nu} = \frac{8\pi\nu^2}{c^3}kT\tag{6}$$

 $U_{\nu}$  - Densidade de energia emitida numa dada frequência  $(W/m^3)$ 

 $\nu$  - Frequência da radiação emitida (Hz)

c - velocidade da luz no vácuo (m/s)

k - constante de Stefan-Boltzman  $(Js^{-1}m^{-2}K^{-4})$ 

T - temperatura do corpo (K)

também conhecida como lei de Rayleigh-Jeans. No entanto, embora a expressão estivesse aproximadamente de acordo com os resultados experimentais para  $\lambda \to \infty$ , o mesmo não se verificava no limite  $\lambda \to 0$ , visto que se previa uma intensidade infinita quando na verdade era nula.

Foi Planck que ultrapassou esta dificuldade, conhecida como catástrofe do ultravioleta, propondo o que viria a constituir a base do modelo quântico, assumindo que para cada frequência só seriam possíveis determinados valores de energia, contrariamente ao espectro contínuo clássico. Assim, a densidade de energia por frequência seguiria a chamada distribuição de Planck, dada por:

$$U_{\nu} = \frac{8\pi\nu^2}{c^3} \frac{h\nu}{e^{\frac{h\nu}{kT}} - 1} \tag{7}$$

h - constante de Planck =  $6,626 \times 10^{-34}$  (J/s)

Esta expressão está de perfeito acordo com os dados experimentais, sendo possivel reencontrar a lei de Wien,

dada pelo ponto nulo da primeira derivada, e de Stefan-Boltzman, que corresponde à sua integração em todos os comprimentos de onda. Deste modo, é também possivel encontrar os valores das constantes

$$B = \frac{hc}{4,96k} \quad e \quad \sigma = \frac{2\pi^5 k^4}{15c^5 h^5} \tag{8}$$

### II. EXPERIÊNCIA REALIZADA

### A. Aspectos Gerais

Será usada uma lâmpada de filamento de tugsténio como modelo de corpo negro. Admitindo-se que a resistência da lâmpada e a resistividade do tungsténio são proporcionais e sabendo o valor da resistividade para 300K, pode-se obter o valor da resistividade a qualquer temperatura através de:

$$\frac{\rho(T)}{\rho(300K)} = \frac{R_T}{R_{300K}} \tag{9}$$

 $\rho(T)$ - resistividade à temperatura T $(\Omega/\mathrm{m})$ 

R - resistência à temperatura T  $(\Omega)$ 

 $R_{300K}$  - resistência à temperatura  $300\mathrm{K}=0.278~\Omega$ 

T - temperatura (K)

A resistência determina-se aplicando a Lei de Ohm. Sabendo a resistividade na dada temperatura, consulta-se uma tabela para saber qual a temperatura do filamento.

O comprimento de onda da radiação será obtido com recurso a uma tabela que contém o comprimento de onda referente a cada índice de refracção. Este será obtido, para cada medida, através da equação (10), deduzida a partir da lei de Snell

$$n = \sqrt{\sin(\theta)^2 + (\frac{\sin(\alpha + \theta + \delta) + \cos(\alpha)\sin(\theta))}{\sin(\alpha)})^2}$$
(10)

 $\theta$  - ângulo de incidência

 $\alpha$  - ângulo interior do prisma

 $\delta$  - ângulo de desvio

# B. Verificação da Lei de Wien e de Planck

 $\operatorname{BONECO}\ 1$  - legenda - determinação da intensidade por comprimento de onda

Usando o equipamento esquematizado na figura 1, será determinado o ângulo para o qual a intensidade de radiação é máxima, fazendo-se de seguida sucessivas medições da intensidade para ângulos compreendidos entre a radiação verde e esse máximo. A constante de Wien será determinada gráficamente através da relação (5). Os resultados serão também comparados com a curva teórica esperada para a intensidade de radiação de um corpo negro - lei de Planck. Essa comparação será feita graficamente, representando a intensidade medida em função do comprimento de onda e normalizadando o máximo ao máximo teórico, e comparando essa curva com a curva teórica, dada pela equação (11).

$$I_{\lambda} \Delta \lambda = \frac{2\pi hc^2}{\lambda^5} \frac{1}{e^{\frac{hc}{KT\lambda}} - 1} \Delta \lambda \tag{11}$$

### C. Verificação da Lei de Stefen

Para uma distância fixa será medida a intensidade total da luz radiada para diferentes tensões (que corresponderão a diferentes temperaturas da lâmpada) aplicadas. A lei de Stefen será verificada graficamente, ajustando-se as intensidades e temperaturas obtidas não à equação XXXDAINTRO, mas à sua forma logaritmica NUMERO, obtendo-se a constante de stefen através da ordenada na origem e a dependencia da quarta potência da temperatura a partir do seu declive.

$$log(I) = log(\sigma) + 4log(T) \tag{12}$$

## D. Verificação da Lei de Kirchoff

A verificação da Lei de Kirchoff será feita recorrendo a um cubo de Leslie: um cubo com as 4 faces laterais revestidas com diferentes materiais, a que corresponderão diferentes poderes de absorção de emissão. Para uma dada temperatura, será registada a intensidade luminosa radiada por cada face.

### III. RESULTADOS

## IV. ANÁLISE DOS RESULTADOS

## V. CONCLUSÃO E CRÍTICAS

<sup>[1]</sup> Introdução à Física by J. D. Deus, et al., McGraw-Hill, 2000

 $<sup>[3] \</sup> http://en.wikipedia.org/wiki/Wien's\_displacement\_law$ 

 $<sup>[4] \</sup> http://en.wikipedia.org/wiki/Stefan-Boltzmann\_law$ 

<sup>[2]</sup> http://en.wikipedia.org/wiki/Kirchhoff's\_law\_of\_thermal\_radiation