

6 ÓTICA Ótica Física

6. Espectroscopia – Análise Quantitativa

NOME		
ESCOLA		
EQUIPE	SÉRIE	
PERÍODO	DATA	

### QUESTÃO PRÉVIA

No Experimento 2 (Interferência da Luz) calculou-se o comprimento de onda para o Laser, de cor vermelha. Você acha que o comprimento de onda da luz varia para diferentes cores de luz?

Resposta:	

### **OBJETIVOS**

- Compreender o funcionamento de um espectrômetro (espectroscópio quantitativo).
- Observar espectros luminosos contínuos e discretos.
- Medir comprimentos de onda de diferentes linhas espectrais (diferentes cores).

# INTRODUÇÃO

As substâncias químicas têm, cada uma, uma interação característica com a luz. Em outras palavras, sabendo-se a cor de uma substância que emite ou absorve luz podemos saber de que substância se trata. Desta maneira a determinação da composição luminosa é de fundamental importância na análise química e suas aplicações, por exemplo, na medicina ou na análise ambiental.

A composição de cores da luz chama-se "espectro da luz" e o aparelho que determina o espectro constitui o "espectroscópio". Espectroscópios encontram-se tanto em laboratórios de pesquisa quanto de análises clínicas, por exemplo.

#### **MATERIAL**

- Um espectrômetro (caixa retangular) com escalas internas.
- Uma trena.
- Lâmpada incandescente (uma para toda a classe).
- Lâmpada fluorescente (uma para toda a classe).
- Lâmpada de Mercúrio (uma para toda a classe).

#### **PROCEDIMENTO**

- Para esta experiência, o ambiente deve ser parcialmente escurecido.
- Observe o espectrômetro: ele é constituído de uma caixa retangular, com um dos lados abertos. Na parte interna há duas escalas: uma graduada em elétron-volts (eV), para medir a energia correspondente a cada cor de luz (1eV = 1,6 · 10<sup>-19</sup> J), e outra milimetrada, para calcular o comprimento de onda da luz. Nesta prática usaremos apenas a escala milimetrada.
- Em um dos lados menores do espectrômetro há uma fenda estreita que deve ser direcionada para a lâmpada a ser observada; no lado oposto ao da fenda há uma pequena janela circular com uma rede de difração (um pedaço de CD transparente), onde se deve encostar o olho para observar o espectro da lâmpada (veja esquema da figura 6.1).

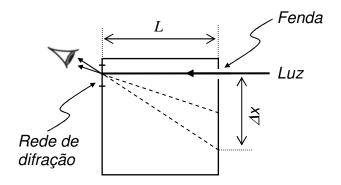


Figura 6.1 - Esquema de funcionamento do espectrômetro.

- Ligue as lâmpadas incandescente, fluorescente e de Mercúrio.
- Direcione a fenda do espectrômetro para uma das lâmpadas, e olhe através da rede de difração. Movimente levemente o espectrômetro até que o espectro da luz apareça sobre a escala. *Importante*: mantenha a fenda alinhada (paralelamente) com o comprimento da lâmpada.
- Observe o espectro de cada lâmpada.
- Agora, observando o espectro da lâmpada de Mercúrio, escolha uma linha espectral (uma linha colorida), e observe a posição dessa linha (distância Δx) na escala milimetrada. Anote esse valor.
- Com a trena, *meça e anote o comprimento L* do espectrômetro.

## CÁLCULOS E QUESTÕES

 Utilizando a distância d entre duas riscas (fendas) da rede de difração, obtida na experiência 4 (Interferência da Luz – Múltiplas Fendas), calcule o comprimento de onda da linha espectral da lâmpada de Hg, através da seguinte fórmula (caso não tenha feito a experiência 4, considere d ≅ 1,47 μm, sendo que 1 μm = 10<sup>-6</sup> m):

$$\lambda = \frac{d \cdot \Delta x}{\sqrt{\Delta x^2 + L^2}}$$

Determine os comprimentos de onda das outras linhas espectrais da lâmpada de Mercúrio.

- 2) Determine, também, a faixa de comprimento de onda para o espectro contínuo (lâmpada fluorescente ou incandescente).
- 3) E agora consegue responder a questão prévia?