### Laboratório de Física Experimental V – 4300313

2º Semestre de 2015

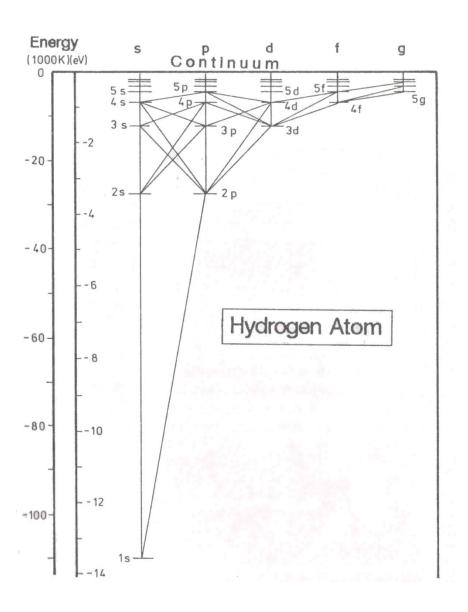
Instituto de Física Universidade de São Paulo

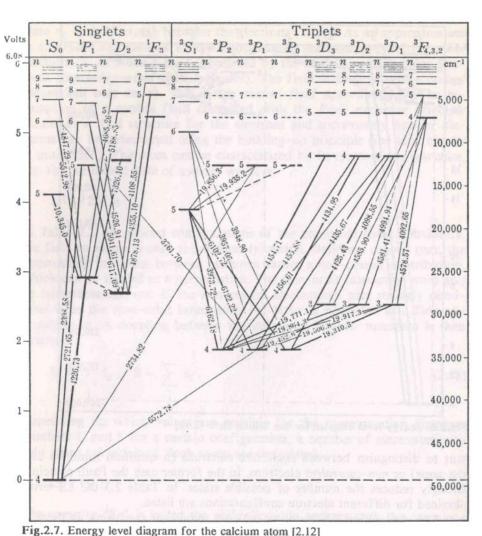
# Espectroscopia ótica do Hg, H e Na

#### **Professores:**

Antonio Domingues dos Santos Rosangela Itri Maria Fernanda Araujo de Resende

# Diagrama de energias de átomos isolados





# Diagrama de energias de sistemas moleculares

Ground

Electronic

State

#### Modos extensionais e torcionais

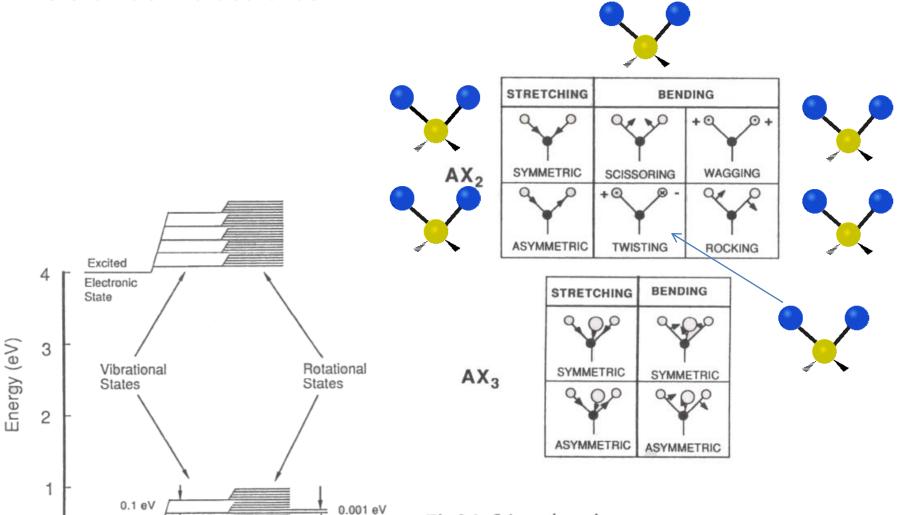
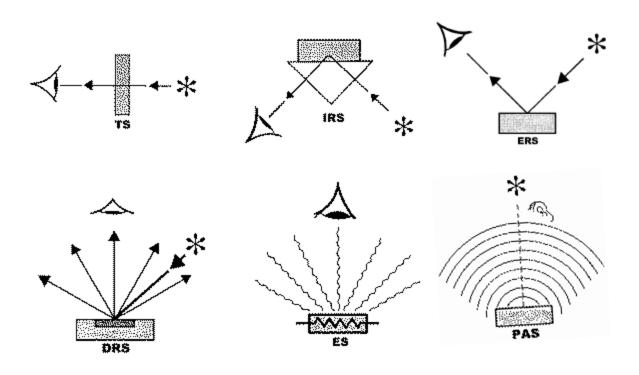


Fig.3.1. Schematic molecular energy level diagram with electronic, vibrational and rotational levels

### Técnicas espectroscópicas



**Figure 1.** Basic spectroscopic techniques: TS - transmission spectroscopy, IRS - internal reflection spectroscopy (or attenuated total reflectance – ATR), ERS - external reflection spectroscopy, DRS – diffuse reflectance spectroscopy, ES – emission spectroscopy, PAS - photoacoustic spectroscopy [3].

### Caracterização dos Materiais

140

#### radiação luminosa

# Técnicas espectroscópicas

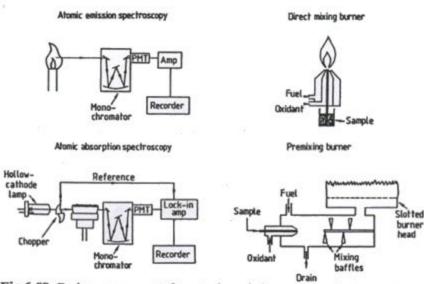


Fig.6.59. Basic arrangements for atomic emission and atomic absorption spectrophotometry. Burner arrangements are also shown

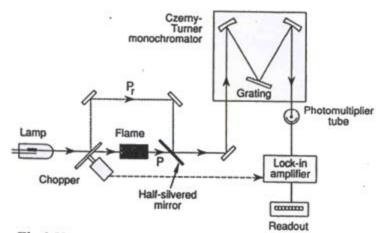


Fig.6.60. A dual-beam spectroscopic system

# **Caracterização dos Materiais**

# Técnicas espectroscópicas

### radiação luminosa

Foto microscópica dos sulcos em uma rede plana, de reflexão, com 1.180 linhas/mm.

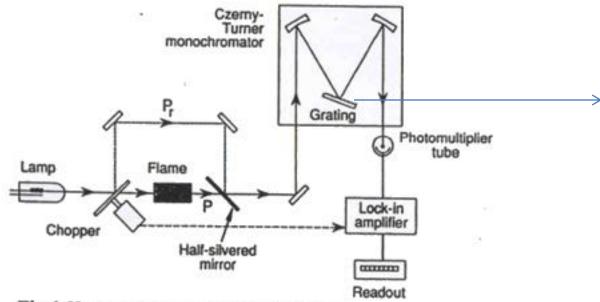
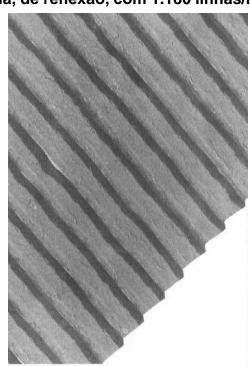
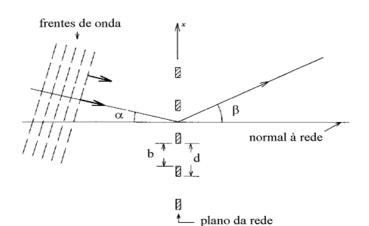


Fig.6.60. A dual-beam spectroscopic system

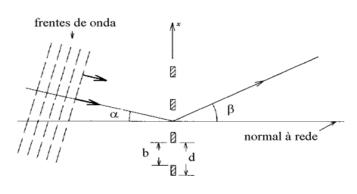




# **Caracterização dos Materiais**

# Técnicas espectroscópicas

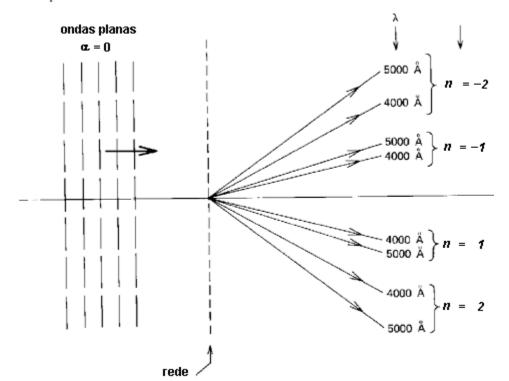
### Redes de difração



#### Máximos (lei de Bragg)

$$\frac{n\lambda}{d} = \mathcal{E} = \operatorname{sen} \alpha + \operatorname{sen} \beta$$

[] └── plano da rede



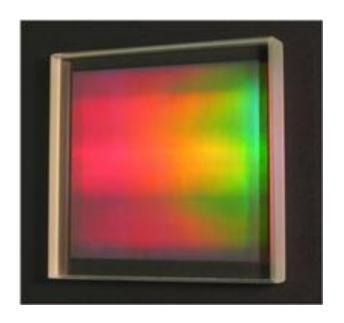
#### Dispersão angular

$$\frac{d\mathcal{S}}{d\lambda} = \frac{n}{d\cos\mathcal{S}}$$

#### Resolução cromática

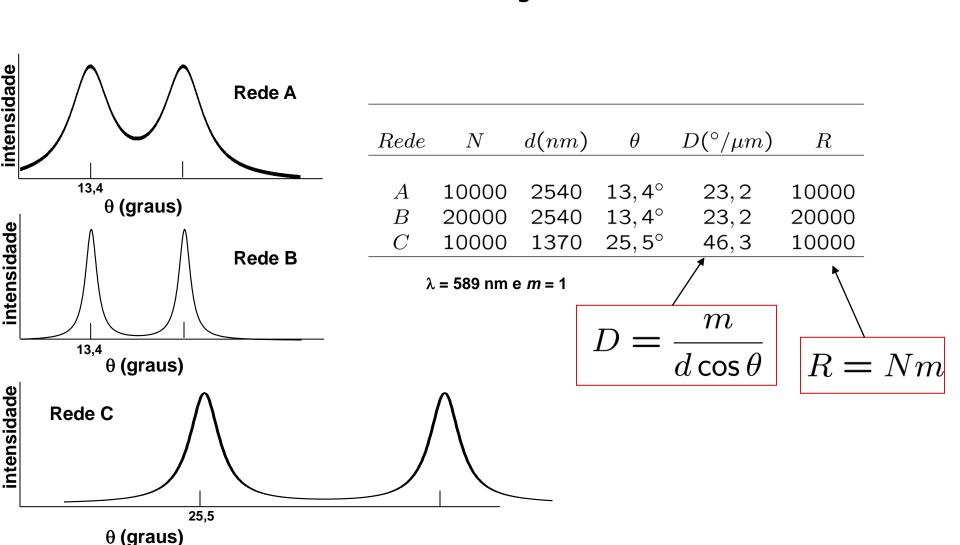
$$\triangle \lambda = \frac{\lambda d}{W n}$$

Nos anos 1960 as redes holográficas (VPH) foram produzidas por vários grupos, com a interferência de lasers monocromáticos, mas somente em 1998 Sam Barden, James A. Arns e Willis S. Colburn (Proceedings of the Society of Photo-Instrumentation Engineers, SPIE, 3355, 866) propuseram seu uso astronômico.

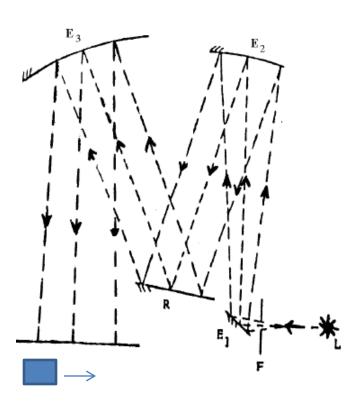


As redes VPH têm uma camada de gelatina na qual o índice de refração muda nas linhas na rede, produzido por regiões de diferentes índices de refração. Como operam no limite de Bragg, sua eficiência chega a 95% em primeira ordem. Podem operar tanto em transmissão quanto em reflexão.

# Comparação entre dispersão e resolução



# O Espectrômetro



L = lâmpada

F = fenda ajustável

E<sub>1</sub>= espelho plano

 $E_2, E_3$  = espelho esférico

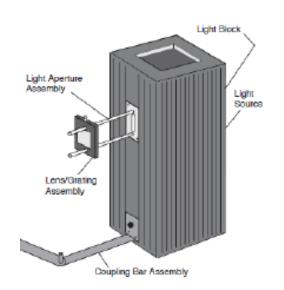
R = rede de difração

C = filme e chassis

fotográfico

-← - - = raio luminoso

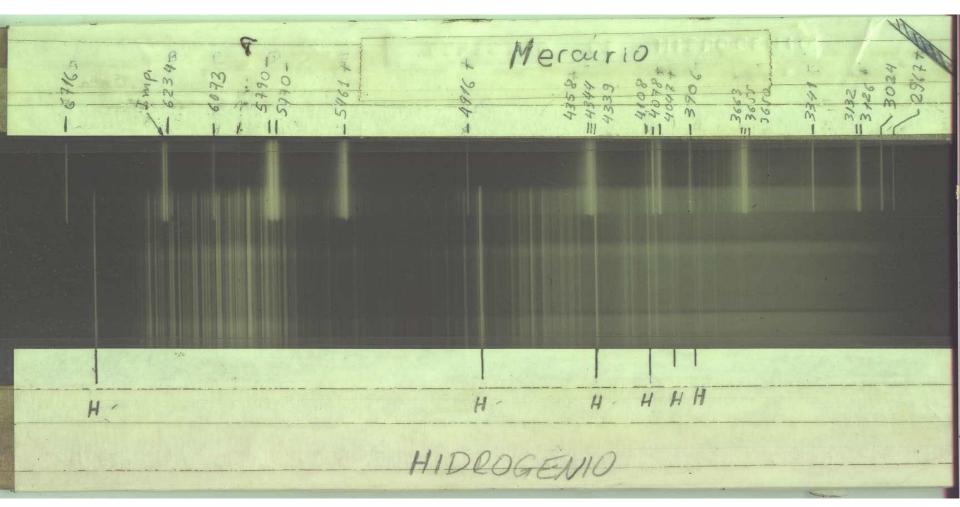
### Lâmpada de Mercúrio



### **Webcam**

Movida por motor de passo

# O Espectro do Hg



Olhar também a tabela (do NIST) para o espectro do Hg, disponível no STOA.

# Objetivos do Experimento

- -1) Calibrar o espectrômetro com o espectro do Hg.
- 2) Analisar o Espectro de Emissão do H.
- 3) Analisar o Espectro de Emissão do Na.

#### Primeiro dia:

- Identifique os elementos constituintes do arranjo experimental: Lâmpada de mercúrio, lente de focalização, espectrômetro, webcam e comando do motor de passo.
- faça uma varredura completa do espectro, usando o motor de passo e identifique as raias mais intensas do espectro de Hg.
- zere o motor de passo, na posição extrema esquerda e meça as posições em número de passos, para as raias mais intensas do Hg.
- faça um gráfico dos comprimentos de onda das raias mais intensas em função do número de passos.
- Teste ajustes numéricos nos dados experimentais, usando uma função até 3º grau.

Síntese a ser entregue através do site de reservas, até sexta-feira.

Em arquivo pdf, apresente a tabela de dados, com o gráfico de calibração e o melhor ajuste obtido (com os parâmetros calculados)