# ESPECTROFOTOMETRÍA UV-VISIBLE

#### 2. Absorción de luz

- 2.1. Fenómeno de la absorción
- 2.2. Espectros de absorción molecular
- 2.3. Tipos de transiciones electrónicas

#### 3. Ley de Lambert-Beer

- 4.1. Fuente de radiación
- 4.2. Selector de longitud de onda
- 4.3. Recipientes para muestra
- 4.4. Detector

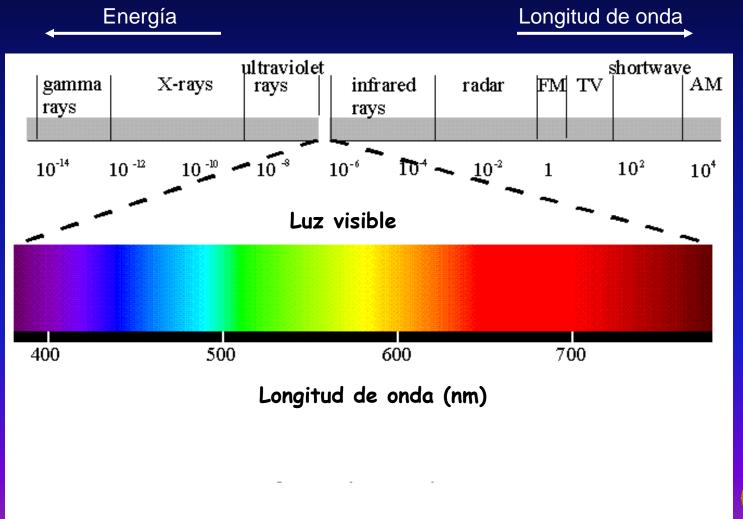


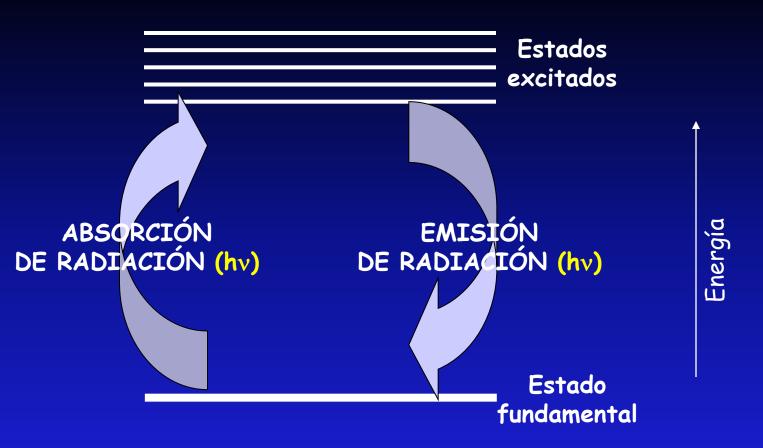
Onda

$$\lambda v = c$$

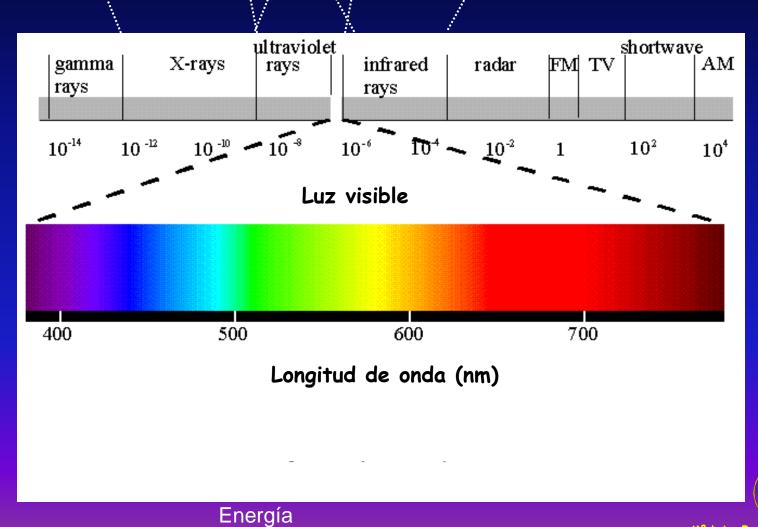
Longitud de onda x Frecuencia = velocidad de la luz

# ESPECTRO ELECTROMAGNÉTICO





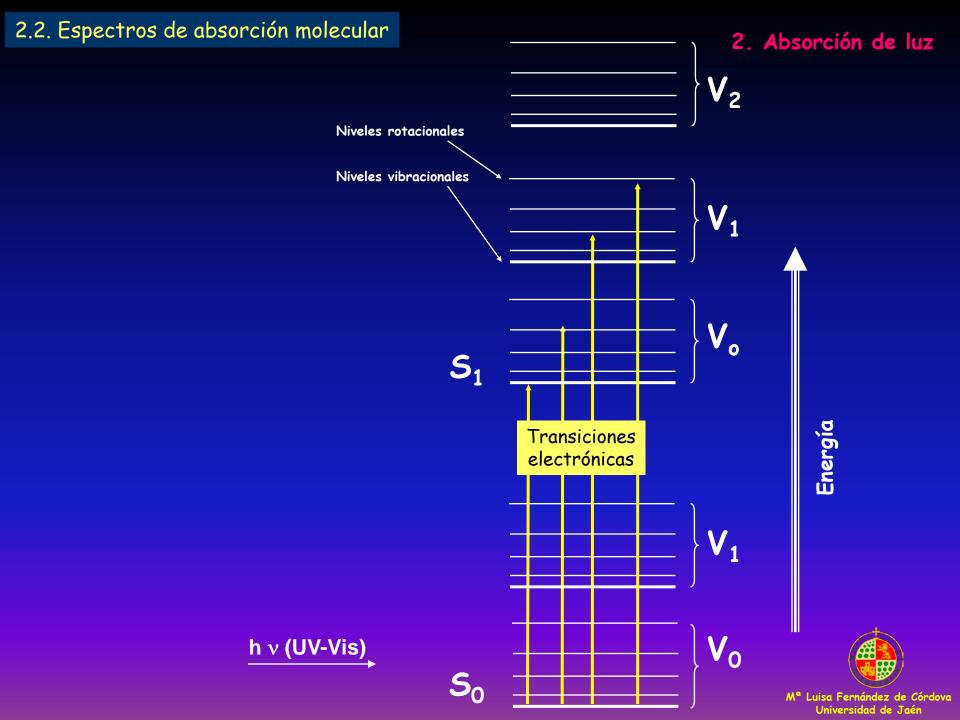
- Cuando una molécula absorbe luz aumenta su energía
- Cuando una molécula emite luz disminuye su energía

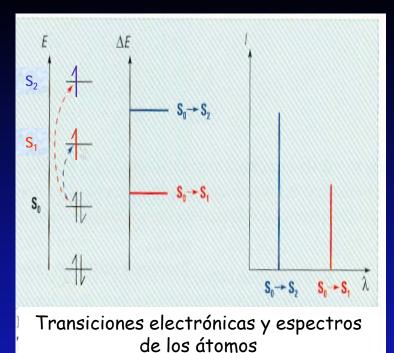


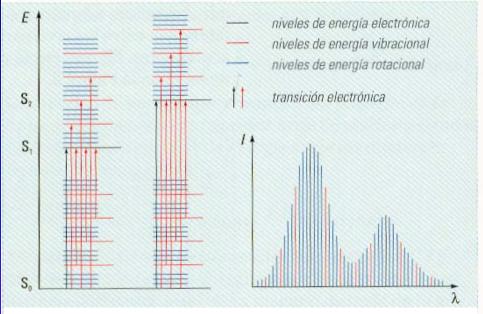
vibración

Rotura de enlace

e ionización



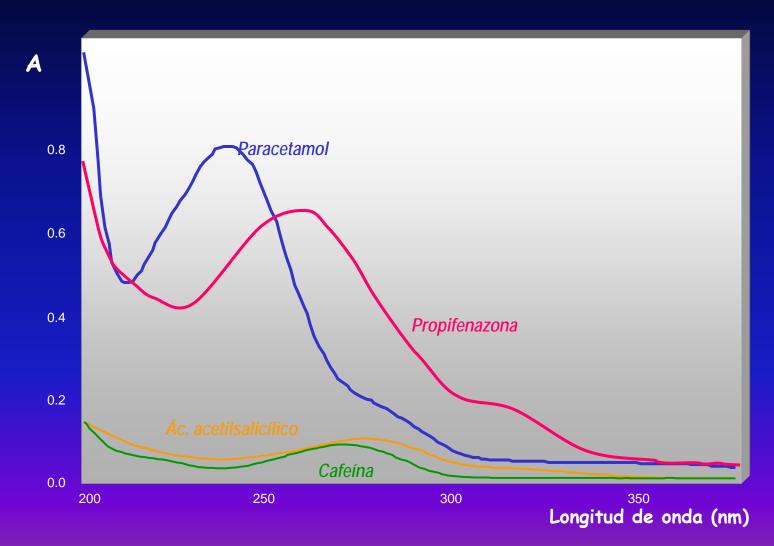




Transiciones electrónicas y espectros UV-Visible en moléculas

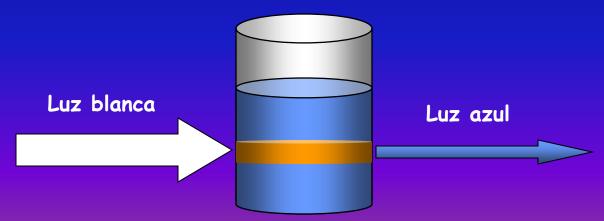


# ESPECTRO DE ABSORCIÓN

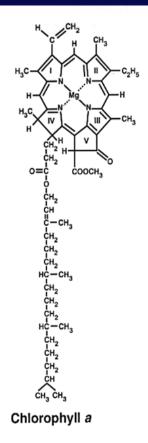


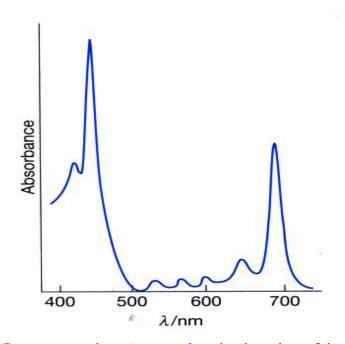
LONGITUD DE ONDA DE LA ABSORCIÓN MÁXIMA (nm)	COLOR ABSORBIDO	COLOR OBSERVADO
380-420	Violeta	Amarillo-verdoso
420-440	Azul-violeta	Amarillo
440-470	Azul	Nar anj a
<i>470-500</i>	Verde-azuloso	Rojo
500-520	Verde	Púrpura
520-550	Verde-amarillento	Violeta
550-580	Amarillo	Azul-violeta
580-620 🗯	Naranja	Azul
620-680	Rojo	Verde-azuloso
680-780	Púrpura	Verde

# AZUL DE BROMOFENOL ( $\lambda_{max} = 614 \text{ nm}$ )



LONGITUD DE ONDA DE LA ABSORCIÓN MÁXIMA (nm)	COLOR ABSORBIDO	COLOR OBSERVADO
380-420	Violeta	Amarillo-verdoso
420-440	Azul-violeta	Amarillo
440-470	Azul	Naranja
470-500 🜟	Verde-azuloso	Rojo
500-520	Verde	Púrpura
520-550	Verde-amarillento	Violeta
550-580	Amarillo	Azul-violeta
580-620	Naranja	Azul
620-680	Rojo	Verde-azuloso
680_780 🚖	Púrnura	Vordo





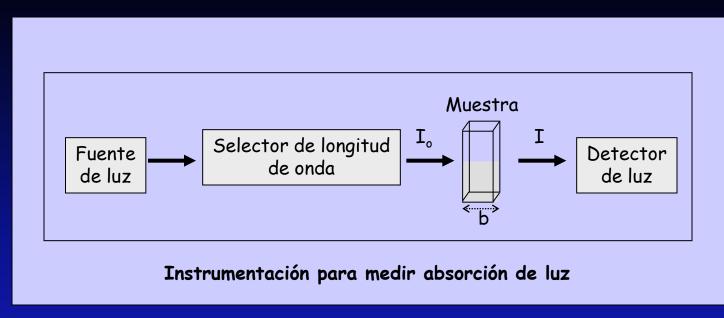
Espectro de absorción de la clorofila en la región visible. Obsérvese que absorbe en las regiones del rojo y del azul.

#### 2. Absorción de luz

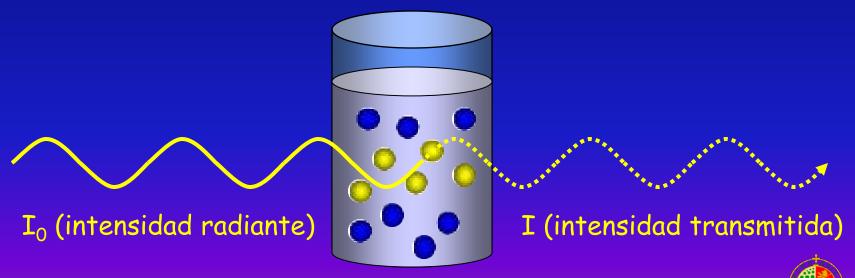
- 2.1. Fenómeno de la absorción
- 2.2. Espectros de absorción molecular
- 2.3. Tipos de transiciones electrónicas

#### Ley de Lambert-Beer

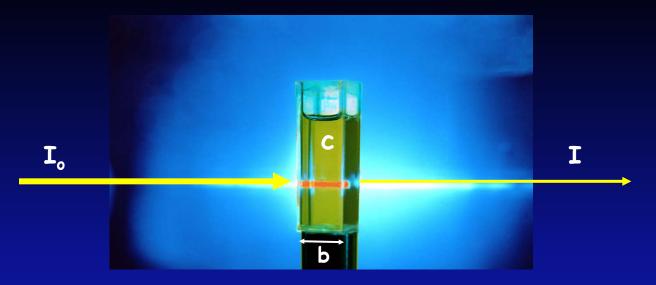
- 4.1. Fuente de radiación
- 4.2. Selector de longitud de onda
- 4.3. Recipientes para muestra
- 4.4. Detector



 $I \leq I_o$ 



# 3. Ley de Lambert-Beer



- Transmitancia → T = I / I<sub>o</sub>

  →(fracción de la luz incidente que sale de la muestra)

  → varía entre 0 y 1
  - Absorbancia → A = log T = log (I<sub>o</sub> / I)

Ley de Lambert-Beer  $\rightarrow$  A =  $\epsilon$  b c

ε: coeficiente de absortividad molar (1 mol-1 cm-1)

b : espesor de la célula (cm) c : concentración (moles/l)



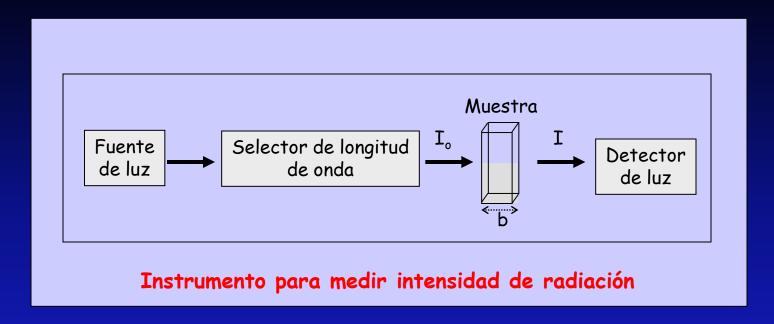
#### 2. Absorción de luz

- 2.1. Fenómeno de la absorción
- 2.2. Espectros de absorción molecular
- 2.3. Tipos de transiciones electrónicas

#### Ley de Lambert-Beer

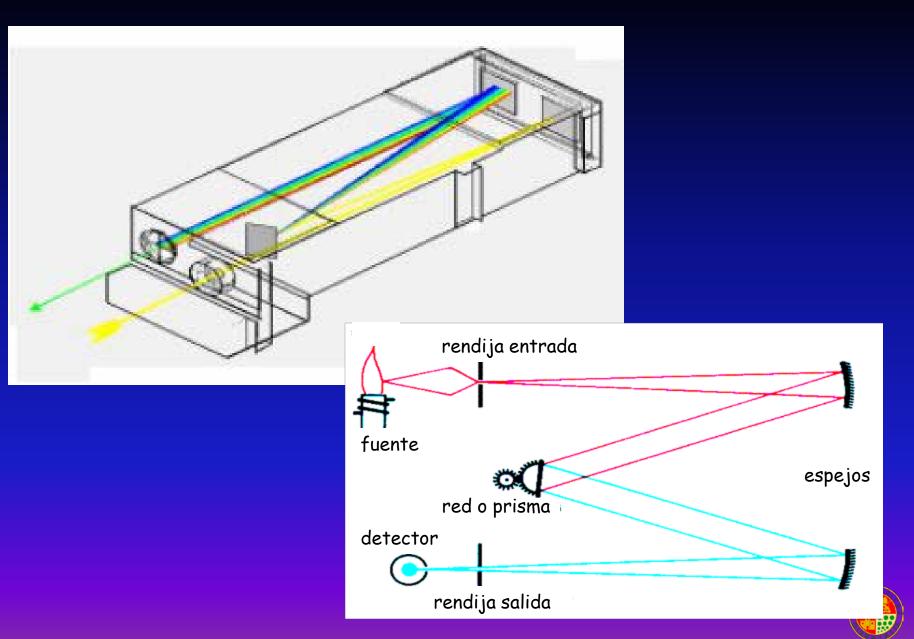
- 4.1. Fuente de radiación
- 4.2. Selector de longitud de onda
- 4.3. Recipientes para muestra
- 4.4. Detector

### Espectrofotómetro

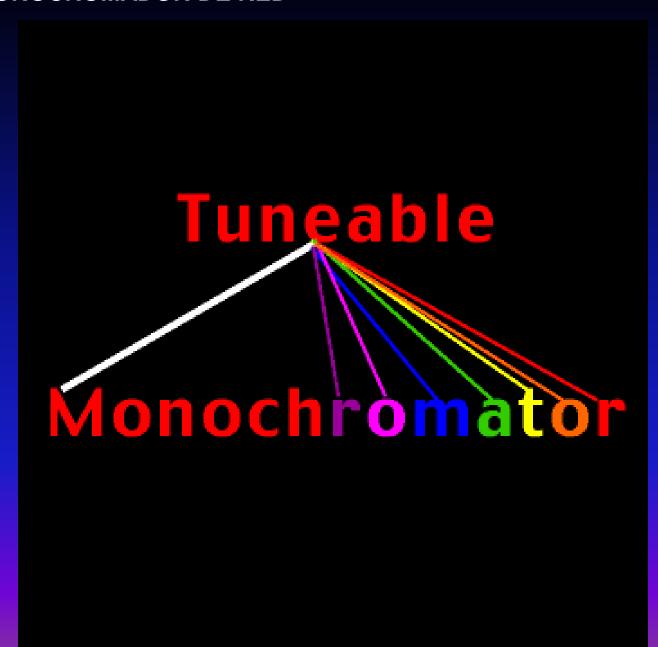


- \* Fuente de radiación
- Sistema de selección de longitud de onda
- Recipiente para la muestra
- Detector

# MONOCROMADOR



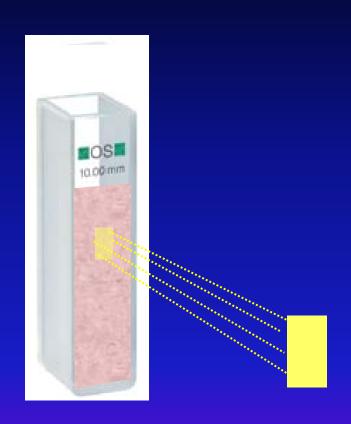
#### **MONOCROMADOR DE RED**





# 4. Instrumentación

# 4.3. Recipientes de muestra

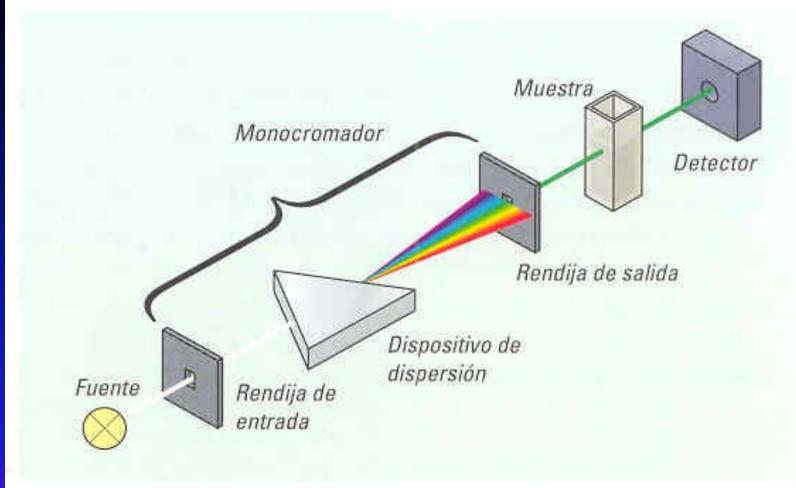


Material ( )

Visible: cuarzo o vidrio







Esquema de un espectrofotómetro de haz simple

# ESPECTROFOTÓMETROS, FOTÓMETROS, COLORÍMETROS



Espectrofotómetro de doble haz





Espectrofotómetros portátiles