

# **Trabajo Práctico N° 6:**

# **Resolución espectrofotométrica de mezclas**

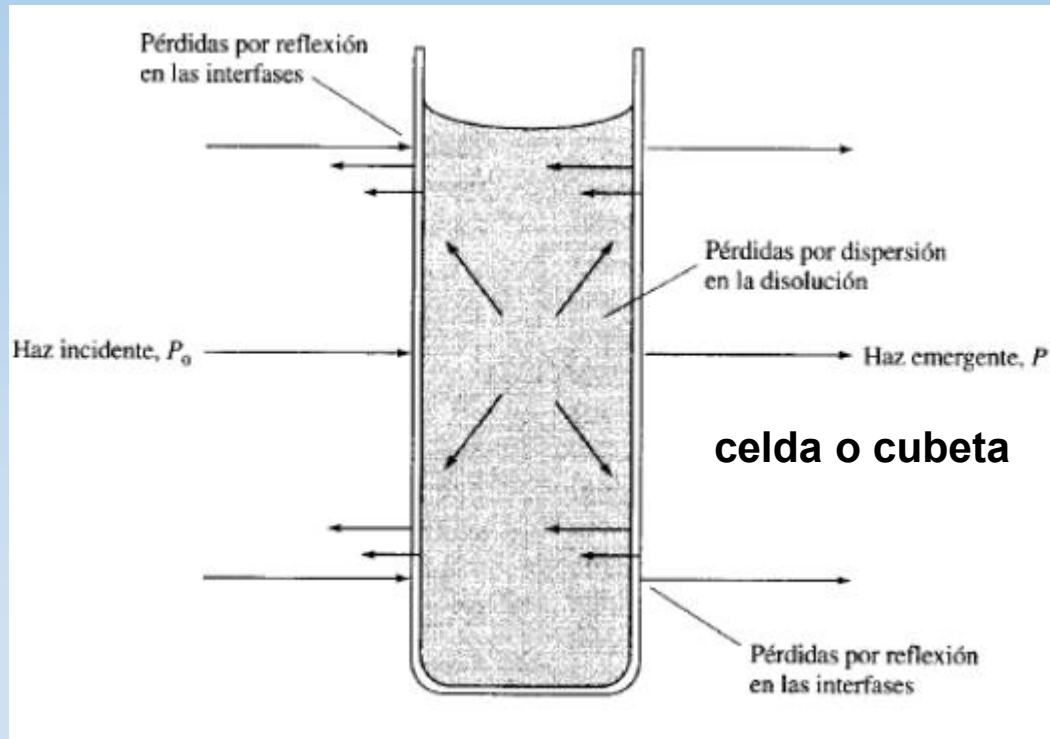
# **Sistema Cr(III)-Co(II)**

**Química Analítica Instrumental**  
**Facultad de Ciencias Exactas UNLP**  
**Abril 2021**

**Bioq. Christian Byrne**

# Medidas de absorbancia

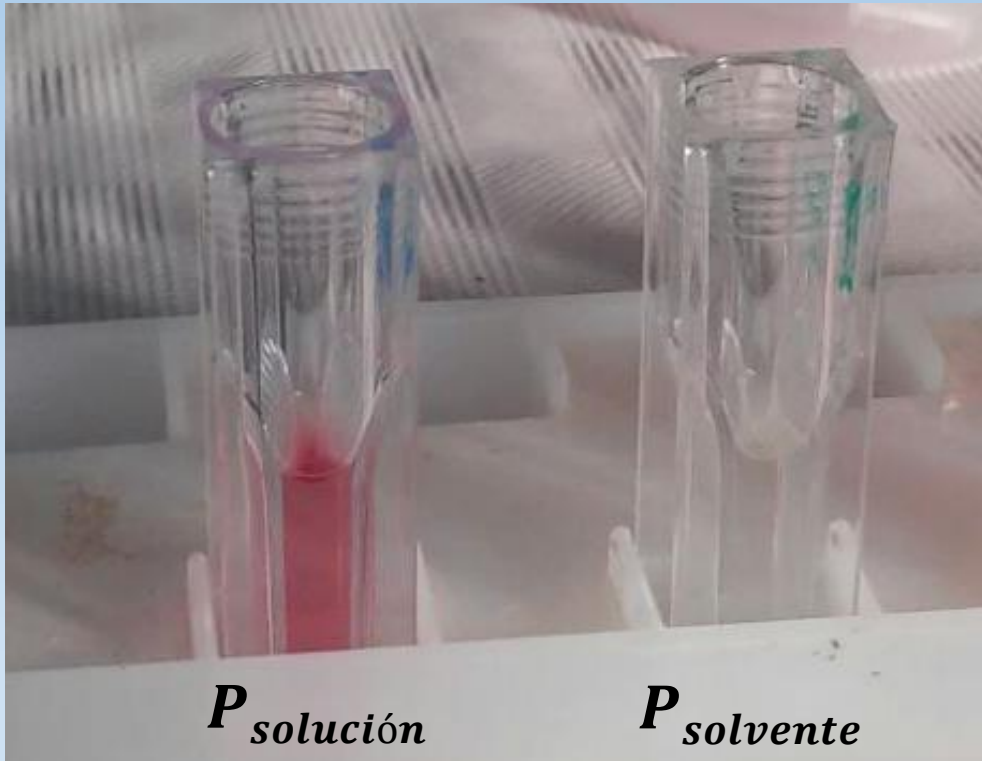
## Definición operacional de la absorbancia



La interacción entre la radiación y las paredes del recipiente es inevitable, produciéndose pérdidas de potencia en cada interfase como resultado de reflexiones y posiblemente de absorción. Además de las pérdidas por reflexión, puede darse la dispersión de la potencia del haz al atravesar la solución, debido a moléculas grandes o a las heterogeneidades del solvente.

# Medidas de absorbancia

## Definición operacional de la absorbancia



Para compensar esos efectos, la potencia del haz transmitida a través de la celda que contiene la solución absorbente se compara con la de un haz que pasa a través de una celda idéntica que contiene sólo solvente.

$$T = \frac{P}{P_0} \approx \frac{P_{solución}}{P_{solvente}}$$

$$A = -\log T = -\log \frac{P_{solución}}{P_{solvente}} = \log \frac{P_{solvente}}{P_{solución}}$$

**ajuste del 100%T o 0 de A (blanco)**

# Medidas de absorbancia

Para medir la absorbancia o %T en instrumentos de simple haz se deben llevar a cabo los siguientes pasos:

## a) Ajuste de 0%T, compensación de corriente oscura

Sin que llegue luz al detector (paso de luz cerrado) se lleva a cero la indicación del medidor de %T

## b) Ajuste de 100%T, 0 de A o blanco

Se coloca la cubeta con sólo solvente y se ajusta el 100%T.

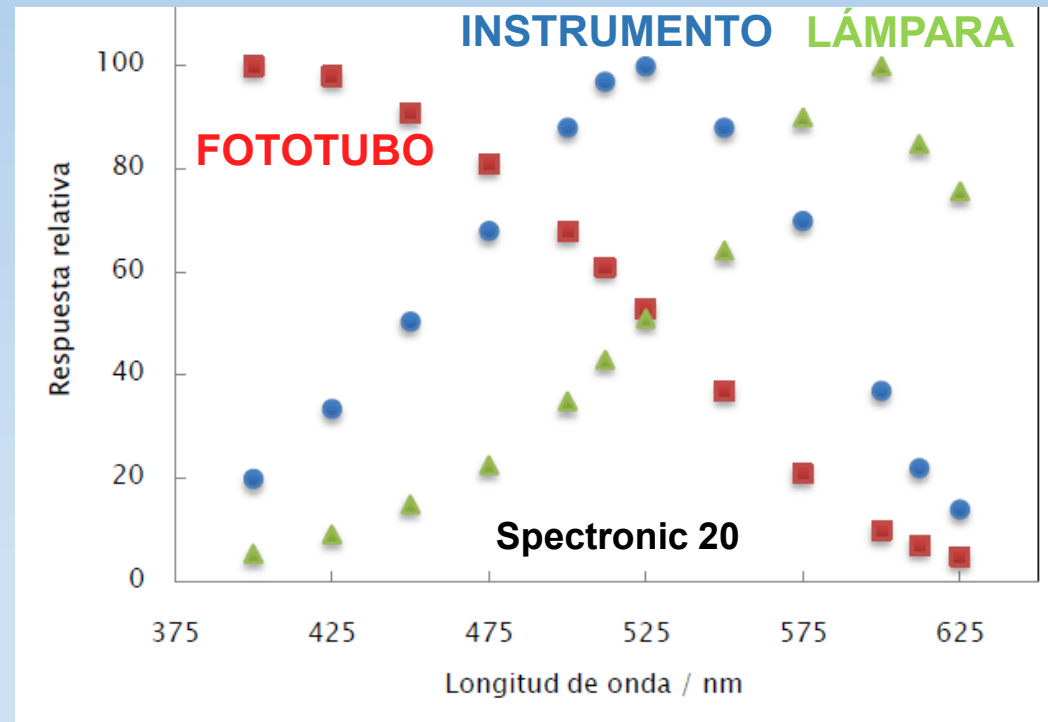
## c) Lectura del %T de la muestra

Se coloca la cubeta con la solución problema y se lee el correspondiente %T



# Medidas de absorbancia

Estas tres operaciones se deben repetir para cada longitud de onda, ya que tanto la salida de la fuente como la respuesta del detector varían con la longitud de onda.



Tanto la salida de la fuente como la sensibilidad del detector deben permanecer constantes durante estos tres pasos, implicando que el voltaje de la fuente y del detector deben ser estables.

# Spectronic 20

Espectrofotómetro simple haz visible



escala %T (lineal)

pantalla analógica de aguja móvil

escala de absorbancia  
(logarítmica)

dial calibrado en  
longitudes de onda

selector de  
longitudes de onda

compartimiento de  
celda  
(portacubetas)

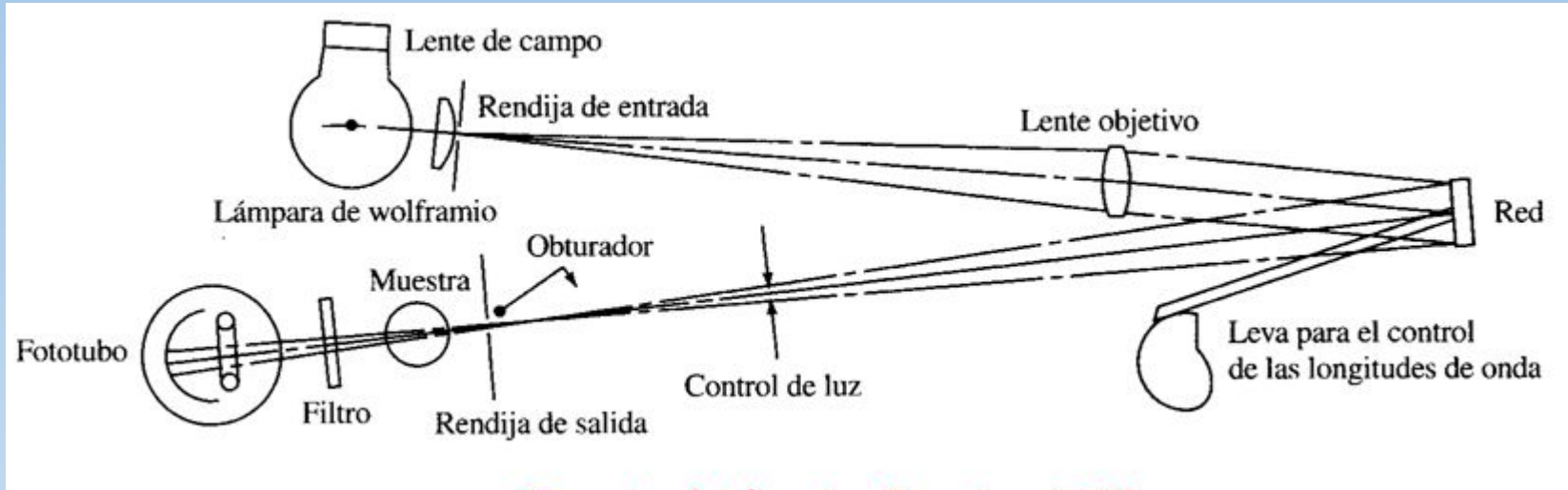
# Spectronic 20



Encendido (ON-OFF)  
AJUSTE DE 0%T  
Control de amplificación

AJUSTE DE 100%T  
Control de luz

# Spectronic 20

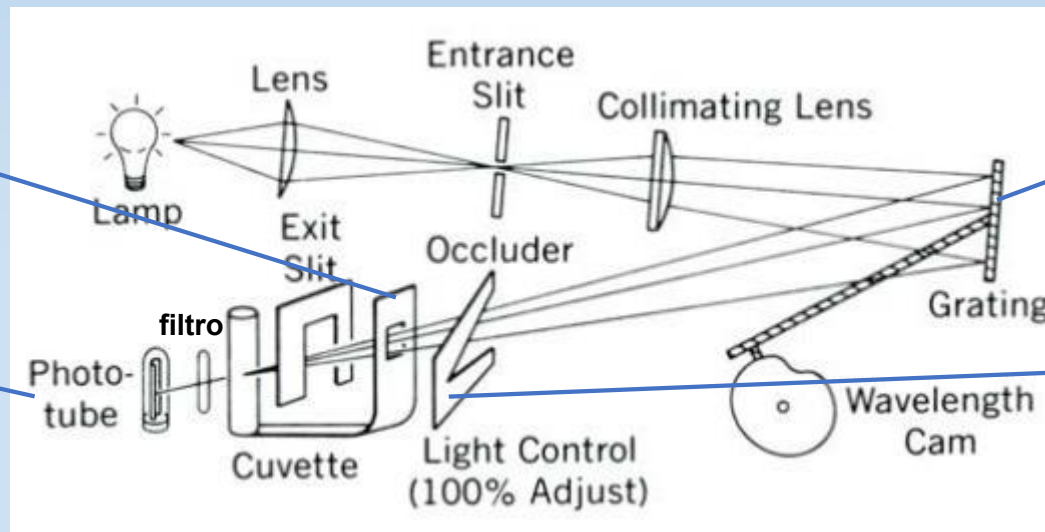


## OBTURADOR

Placa que se interpone automáticamente entre el haz y el detector cuando el portacubetas está vacío

## FOTOTUBO

Cátodo fotoemisor de Cs-Sb



## RED DE DIFRACCIÓN

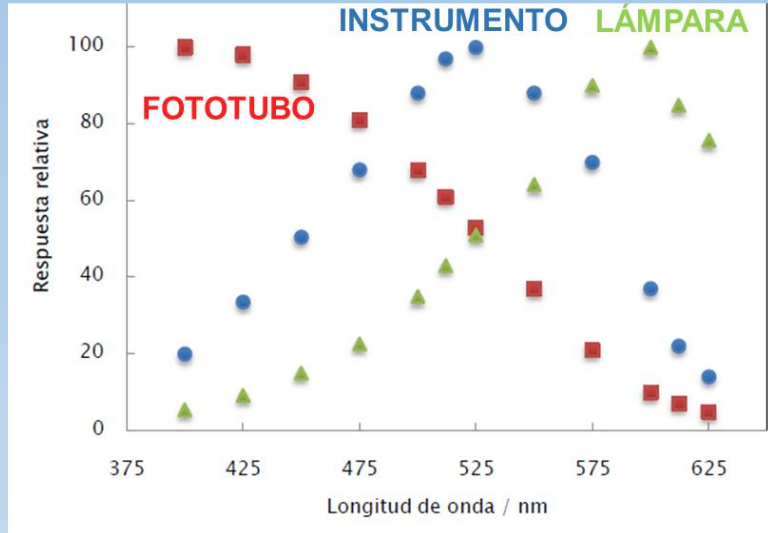
copia de lámina de vidrio con 600 rayas/mm, con superficie aluminizada para hacerla reflectora

## CONTROL DE LUZ

Abertura en forma de V

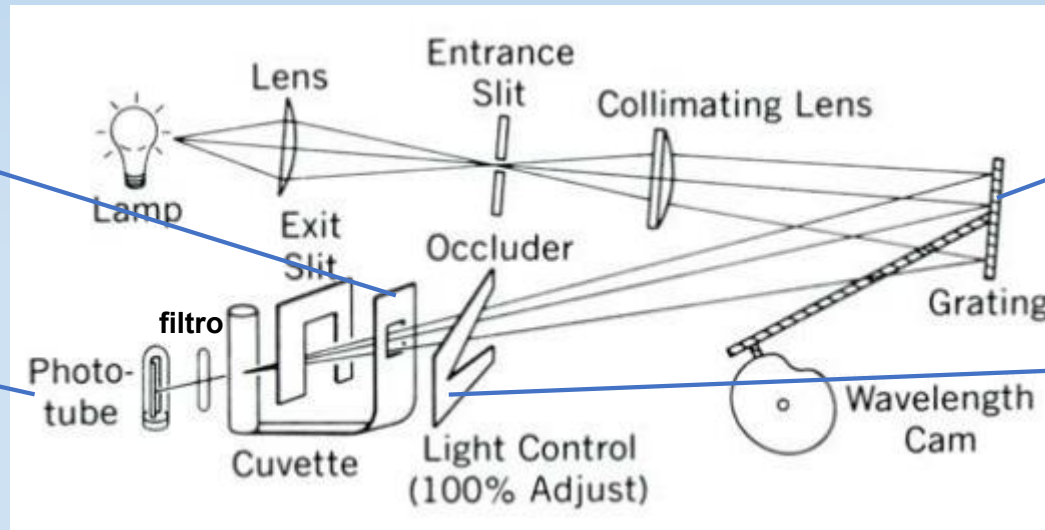


# Spectronic 20



**OBTURADOR**  
Placa que se interpone automáticamente entre el haz y el detector cuando el portacubetas está vacío

**FOTOTUBO**  
Cátodo fotoemisor de Cs-Sb

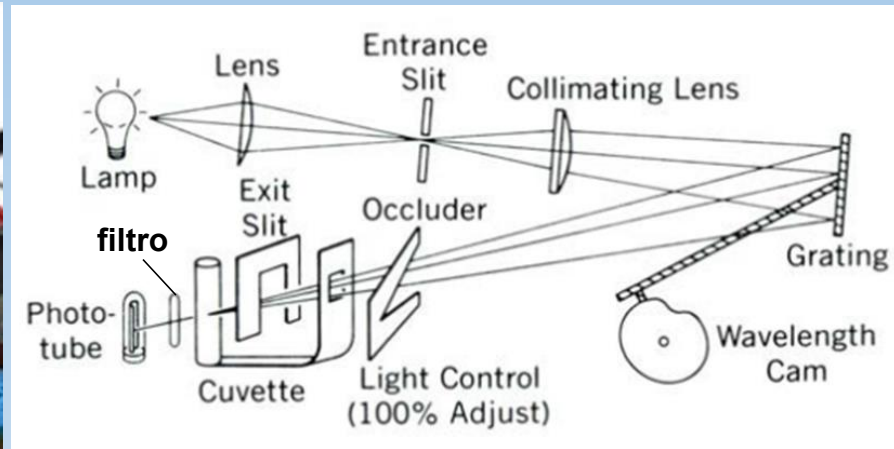
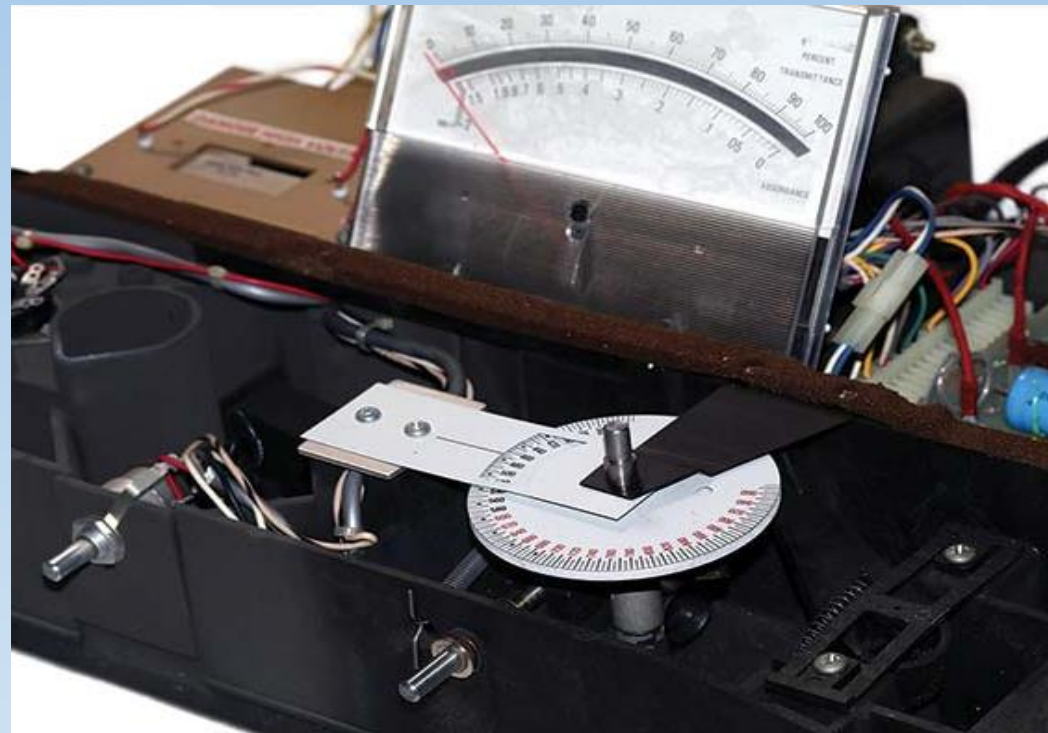


**RED DE DIFRACCIÓN**  
copia de lámina de vidrio con 600 rayas/mm, con superficie aluminizada para hacerla reflectora

**CONTROL DE LUZ**  
Abertura en forma de V

# Spectronic 20

## Selección de la longitud de onda

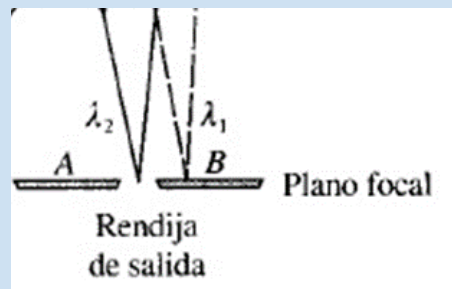


El filtro elimina radiación procedente de la red que corresponde a la difracción de segundo orden y órdenes superiores

Table 2-2 Phototube options (SPECTRONIC® 20 and 20D only)

Range	Phototube Cat. No.	Filter Cat. No.
340 to 600 nm	332971**	None required
600 to 950 nm	332972	332918*
400 to 700 nm	332989	332992*

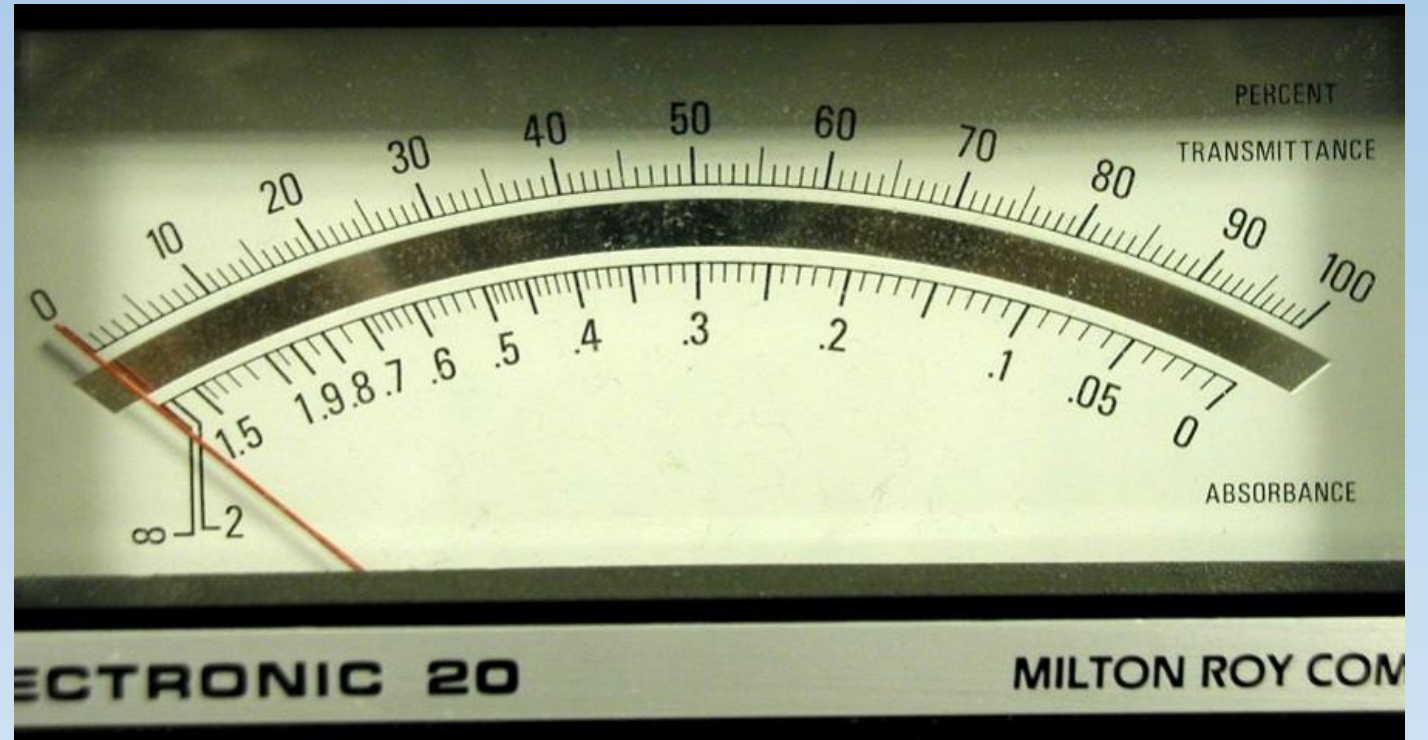
Por la rendija de salida pasa un haz de luz con una longitud de onda dominante (nominal) y un ancho de banda efectivo de 20 nm



Intervalo espectral 340-600(950) nm

# Spectronic 20

## Ajuste del 0%T

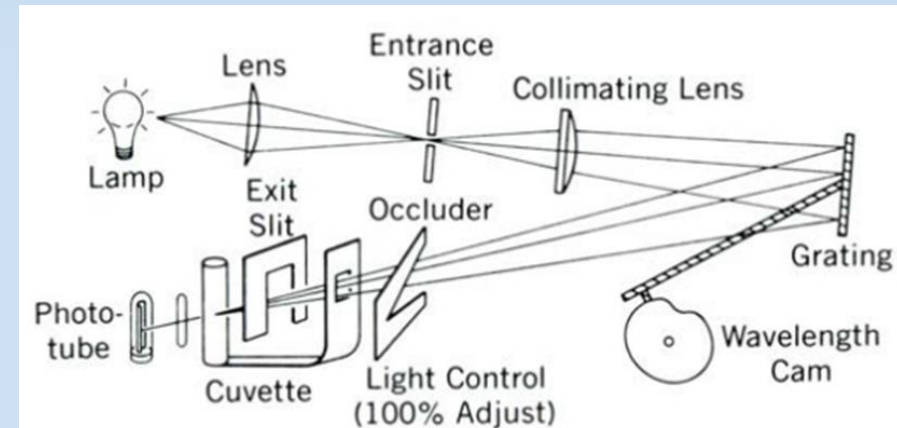


Cuando no hay ninguna cubeta colocada en el portacubetas el obturador impide que la radiación llegue al detector. Con la **perilla 0%T** se ajusta la amplificación del fototubo de tal manera que la aguja indicadora marque "0" en la escala de %T. A esto se llama compensación de corriente oscura.

# Spectronic 20

## Ajuste del 100%T

La **perilla 100%T o control de luz** regula la cantidad de luz que pasa a través de la rendija de salida hacia el fototubo. La necesidad de este control de luz reside en el hecho de que la lámpara de W no emite luz de iguales intensidades a diferentes longitudes de onda y que el fototubo no tiene la misma respuesta para las distintas longitudes de onda. Además la solución blanco (el medio o solvente en el cual se disuelve la sustancia problema) puede absorber luz de ciertas longitudes de onda. Así, para medir la absorbancia debida solamente a especies particulares en solución, tales efectos que afectan la lectura de transmitancia deben ser compensados.



# Spectronic 20

## Ajuste del 100%T



Para efectuar este blanco o ajuste del 100%T se coloca una cubeta con sólo solvente en el paso de la luz y se gira la perilla de control de luz hasta que la lectura en el dial alcance el 100% T



# Spectronic 20

## Medida del %T de la solución

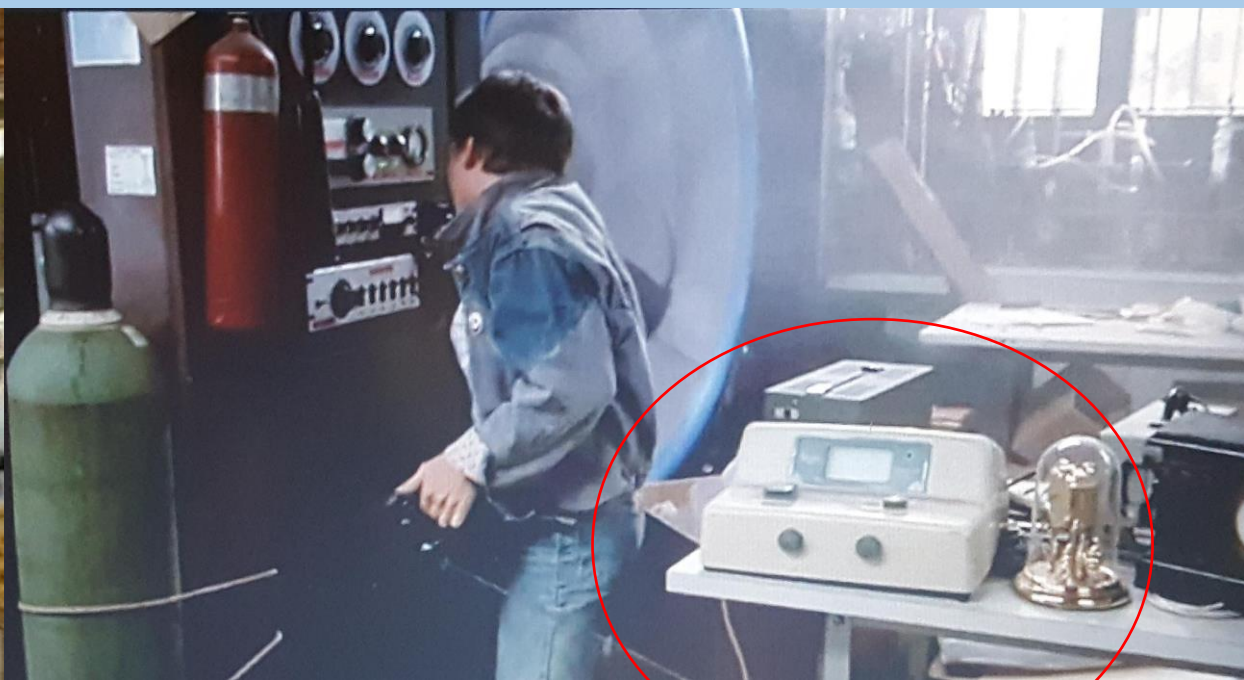


Se coloca la cubeta con la solución problema en el paso de luz y se lee directamente el %T



**Spectronic 20 (1955)**

Bausch & Lomb



Back to the Future (1985)





**Spectronic 20 (1986)**

Milton Roy



## Spectronic 20D (1986)

La escala analógica de los primeros modelos se reemplazó por una lectura LED digital roja

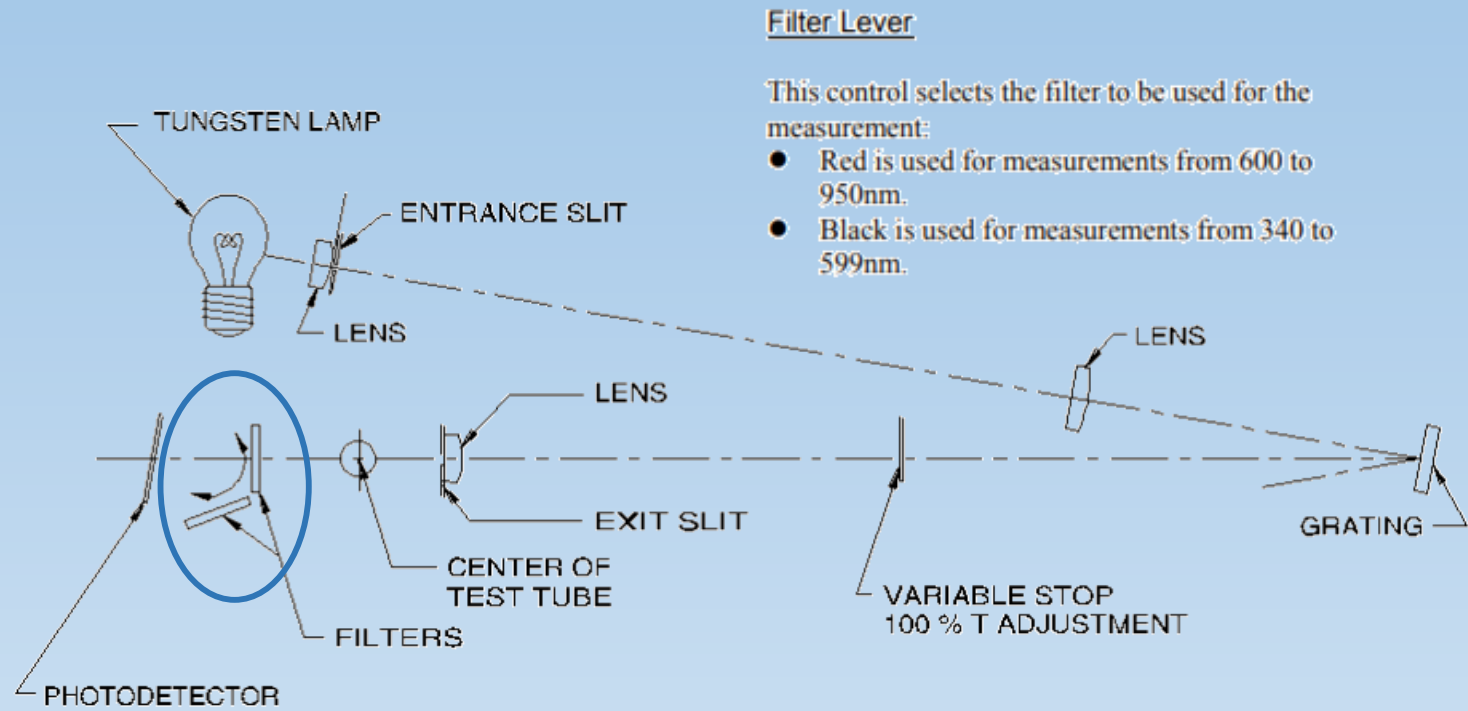
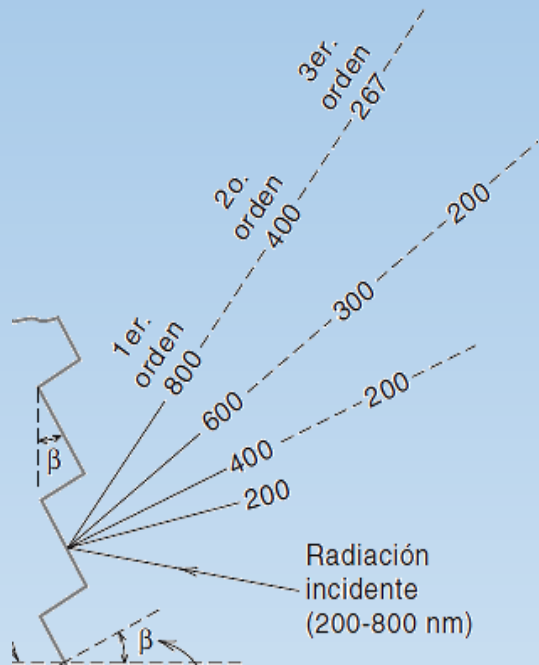


**Spectronic 20+**  
Thermo

Detector fotodiodo  
Dos filtros



**Spectronic 20D+**  
Spectronic Instruments



### Filter Lever

This control selects the filter to be used for the measurement:

- Red is used for measurements from 600 to 950nm.
- Black is used for measurements from 340 to 599nm.

## Spectronic 20+ y Spectronic 20D+

Detector fotodiodo  
Dos filtros



**(2011)**



Optical Design	Single Beam	
Spectral Bandwidth	≤4 nm	
Light Source	Tungsten-halogen	
Detector	2048 element CCD	
Wavelength	Range	340 nm to 1000 nm
	Accuracy	±2 nm
	Repeatability	±1 nm
	Data interval	1 nm

**Spectronic 200**  
Thermo Scientific

# Thermo Helios $\gamma$

Espectrofotómetro simple haz UV-visible



Lámpara deuterio  
(UV)



Lámpara  
tungsteno/halógeno  
(visible)

Intervalo espectral 190-1100 nm

Ancho de banda efectivo 2 nm



# Thermo Helios $\gamma$

## Selección de la longitud de onda

El equipo permite seleccionar hasta 20 longitudes de onda de trabajo. Para ello vamos a **Menu**, nos desplazamos hacia **Fija** con la flecha hacia abajo y seleccionamos esta opción apretando **Enter**. Aparece otra ventana, en donde en **Selección de  $\lambda$**  elegimos Multi- $\lambda$ , y en **Longitud de onda** aparece una tabla en donde cargamos los valores de las longitudes de onda. Finalmente se selecciona **Acepta**.



# Thermo Helios $\gamma$

## Selección de la longitud de onda

El equipo permite seleccionar hasta 20 longitudes de onda de trabajo. Para ello vamos a **Menu**, nos desplazamos hacia **Fija** con la flecha hacia abajo y seleccionamos esta opción apretando **Enter**. Aparece otra ventana, en donde en **Selección de  $\lambda$**  elegimos Multi- $\lambda$ , y en **Longitud de onda** aparece una tabla en donde cargamos los valores de las longitudes de onda. Finalmente se selecciona **Acepta**.





# Thermo Helios $\gamma$

## Selección de la longitud de onda

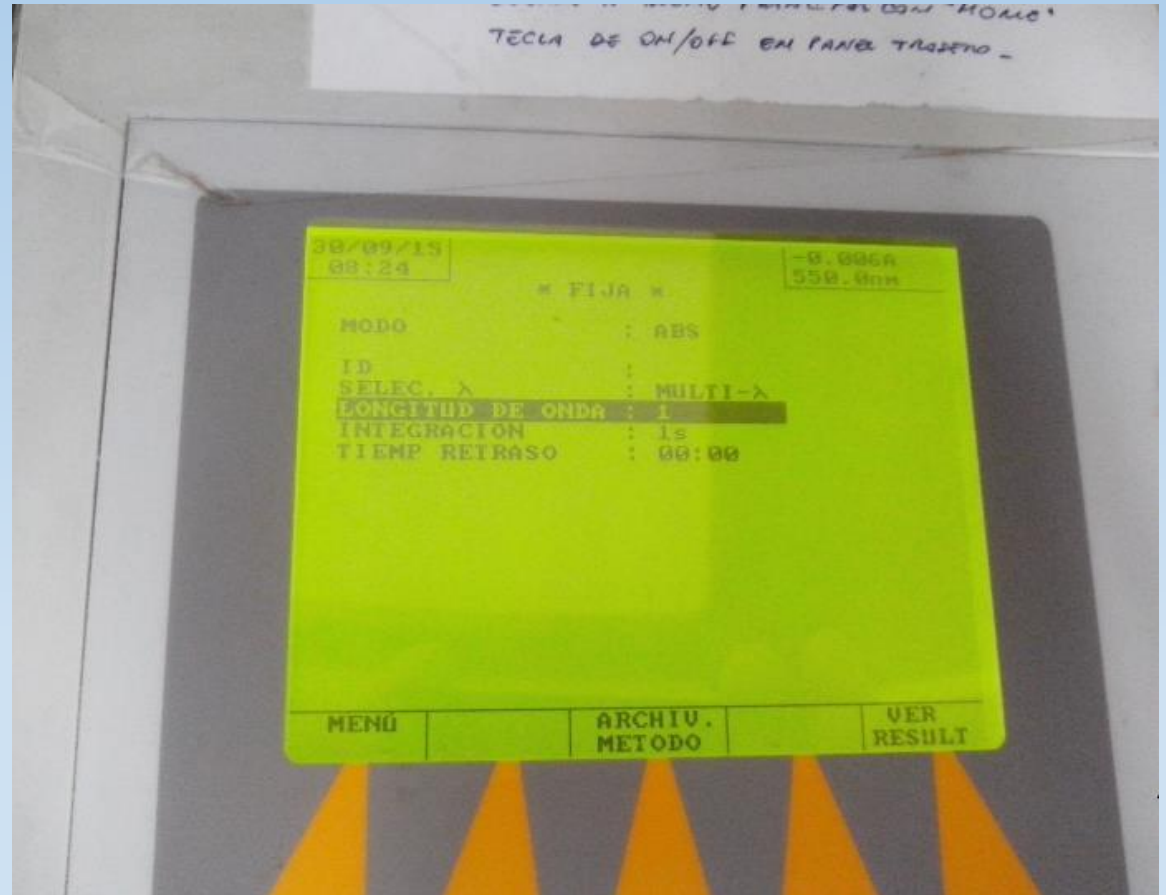
El equipo permite seleccionar hasta 20 longitudes de onda de trabajo. Para ello vamos a **Menu**, nos desplazamos hacia **Fija** con la flecha hacia abajo y seleccionamos esta opción apretando **Enter**. Aparece otra ventana, en donde en **Selección de  $\lambda$**  elegimos Multi- $\lambda$ , y en **Longitud de onda** aparece una tabla en donde cargamos los valores de las longitudes de onda. Finalmente se selecciona **Acepta**.



# Thermo Helios $\gamma$

## Selección de la longitud de onda

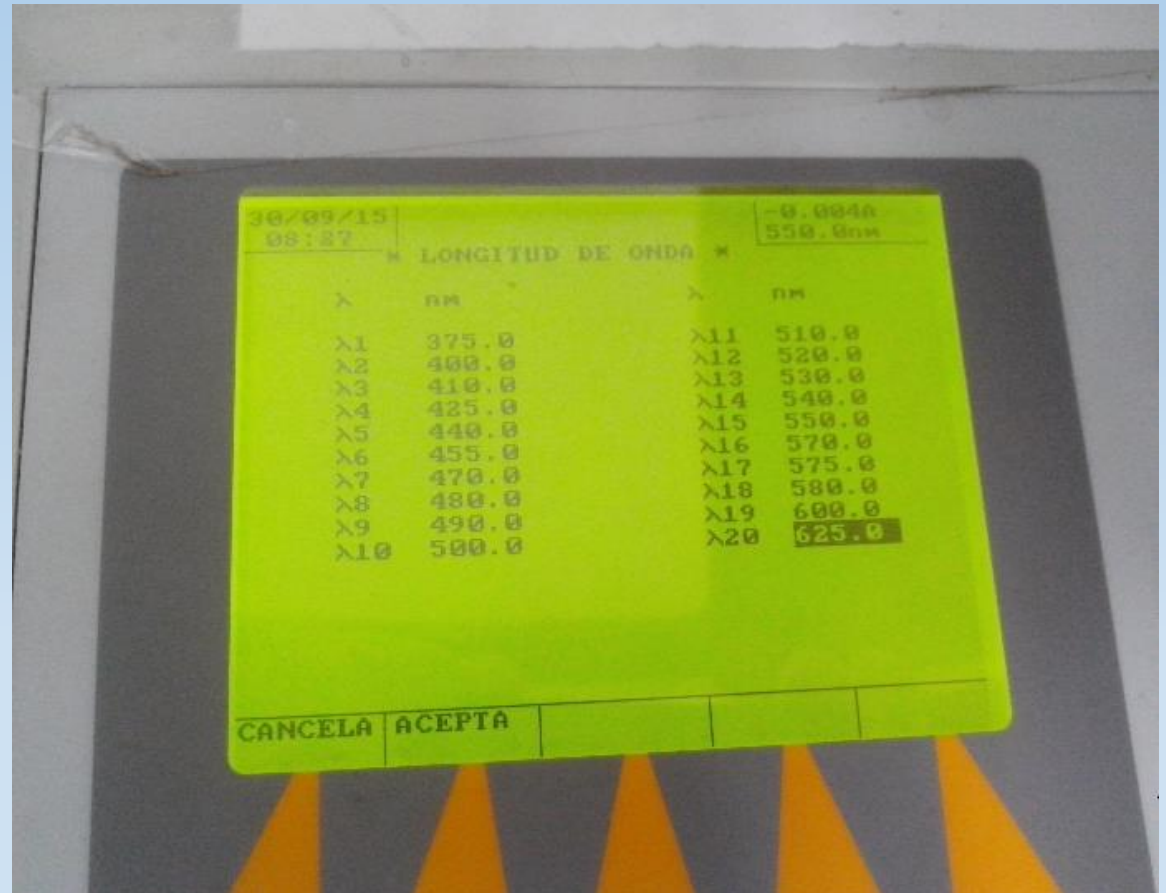
El equipo permite seleccionar hasta 20 longitudes de onda de trabajo. Para ello vamos a **Menu**, nos desplazamos hacia **Fija** con la flecha hacia abajo y seleccionamos esta opción apretando **Enter**. Aparece otra ventana, en donde en **Selección de  $\lambda$**  elegimos Multi- $\lambda$ , y en **Longitud de onda** aparece una tabla en donde cargamos los valores de las longitudes de onda. Finalmente se selecciona **Acepta**.



# Thermo Helios $\gamma$

## Selección de la longitud de onda

El equipo permite seleccionar hasta 20 longitudes de onda de trabajo. Para ello vamos a **Menu**, nos desplazamos hacia **Fija** con la flecha hacia abajo y seleccionamos esta opción apretando **Enter**. Aparece otra ventana, en donde en **Selección de  $\lambda$**  elegimos Multi- $\lambda$ , y en **Longitud de onda** aparece una tabla en donde cargamos los valores de las longitudes de onda. Finalmente se selecciona **Acepta**.

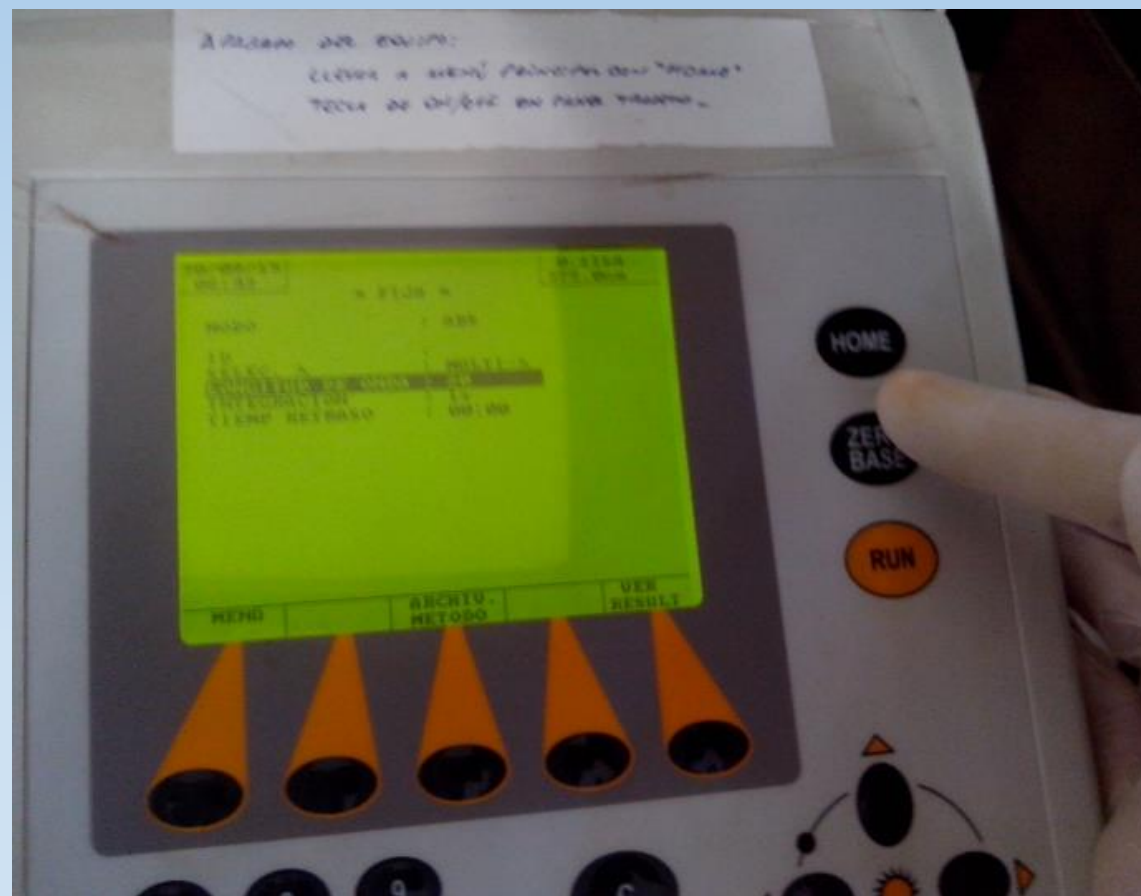


# Thermo Helios $\gamma$

## Ajuste del 100%T (0 de absorbancia o blanco)

A continuación se carga la cubeta con agua destilada y se aprieta la tecla Zero base.

El equipo mide y almacena los blancos para cada longitud de onda seleccionada.



# Thermo Helios $\gamma$

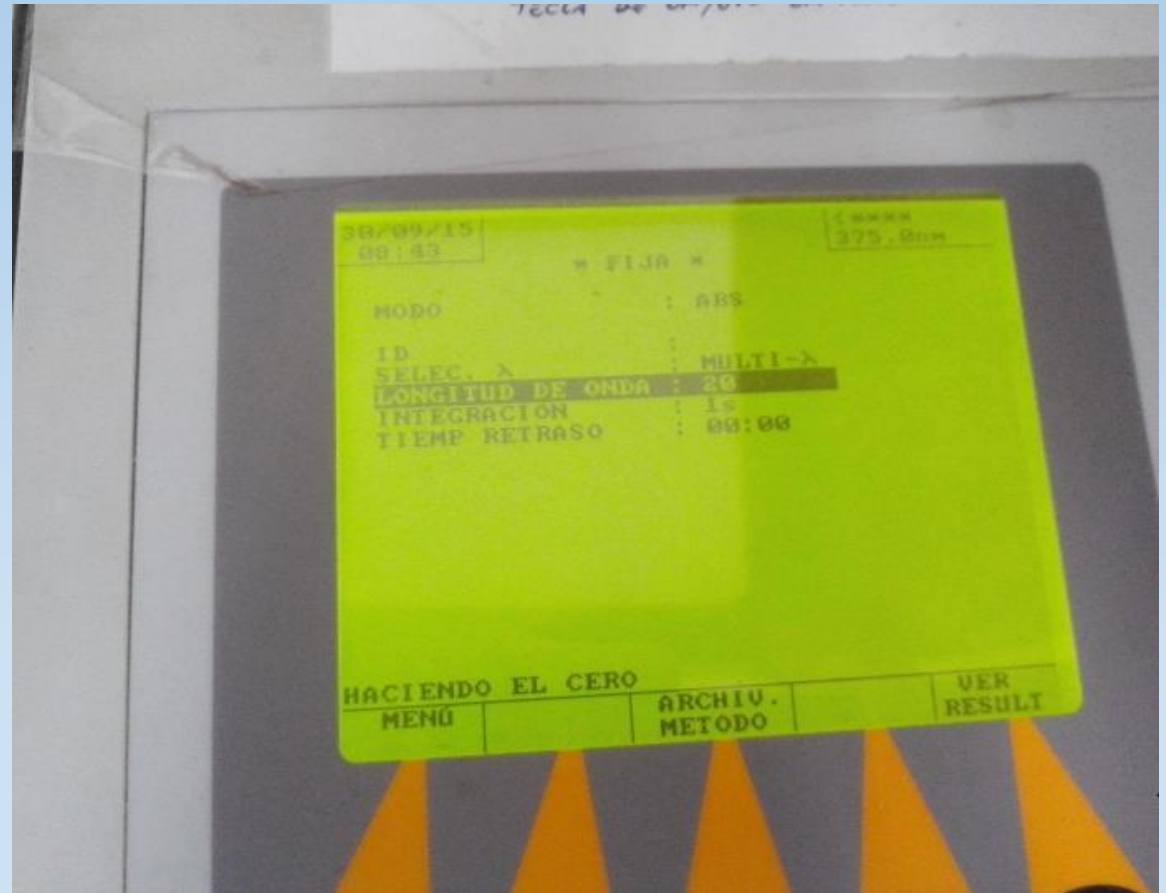
## Ajuste del 100%T (0 de absorbancia o blanco)

A continuación se carga la cubeta con agua destilada y se aprieta la tecla Zero base.

El equipo mide y almacena los blancos para cada longitud de onda seleccionada.

¿Y el ajuste de 0%T (compensación de corriente oscura)?

Lo hace automáticamente el equipo durante los tests de inicio



# Thermo Helios $\gamma$

## Medida de la A de la solución

Luego se carga la cubeta con la solución y se aprieta la tecla amarilla Run. El equipo realiza las medidas de absorbancia a las longitudes de onda seleccionadas, restando en cada caso el blanco correspondiente.

Los valores de absorbancia van apareciendo de a dos por fila, desde  $\lambda 1$  a  $\lambda 20$ .



# GBC Cintra 20

Espectrofotómetro doble haz UV-visible



# GBC Cintra 20

## Espectrofotómetro doble haz UV-visible

- Haces separados en el tiempo (único detector)
- Rango espectral 190-900 nm
- Ancho de banda efectivo variable
- Cambio de lámparas automático
- Se maneja desde un software (GBC Spectral)



Lámpara tungsteno/halógeno (visible)



Lámpara deuterio (UV)



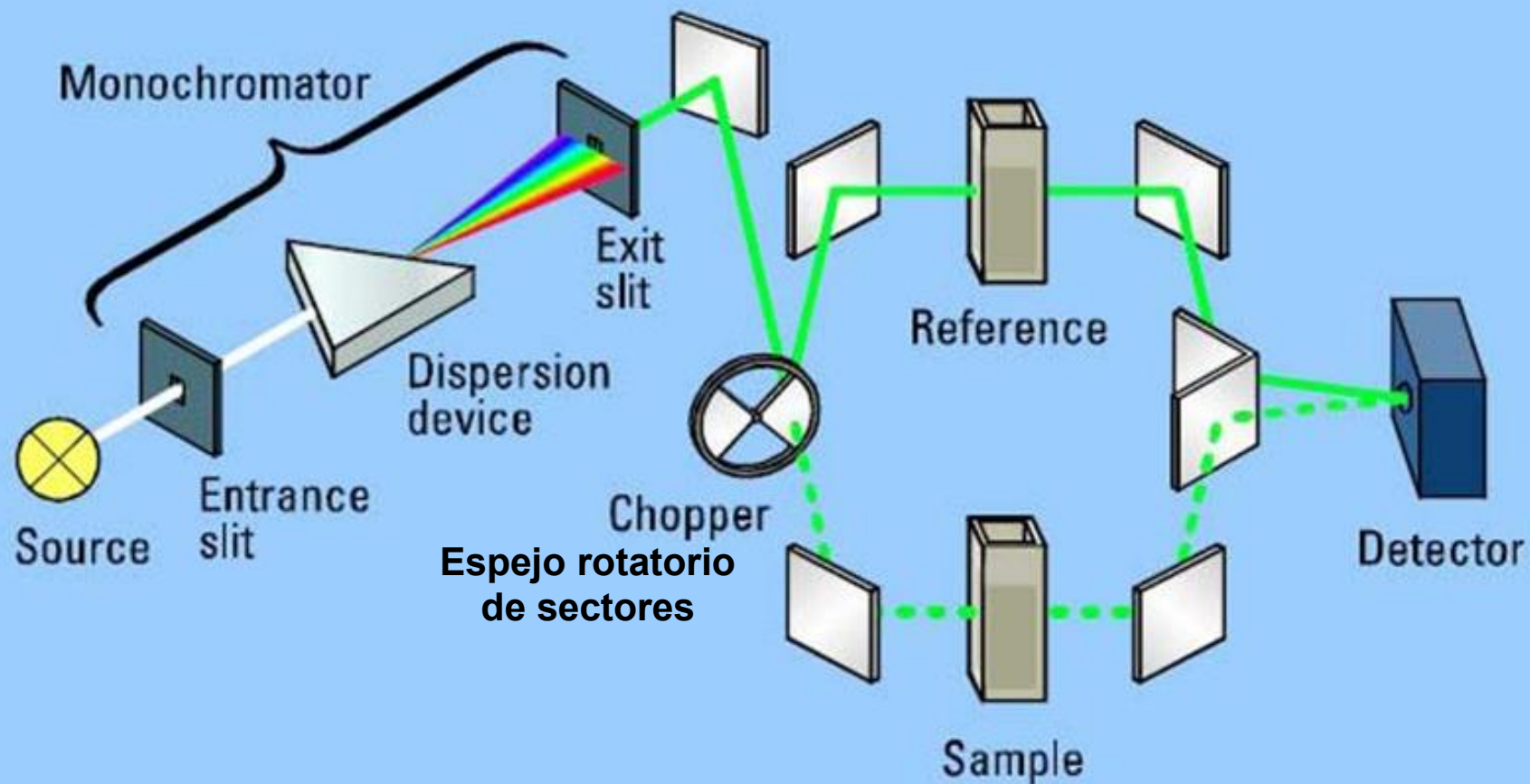


# GBC Cintra 20

Espectrofotómetro doble haz UV-visible

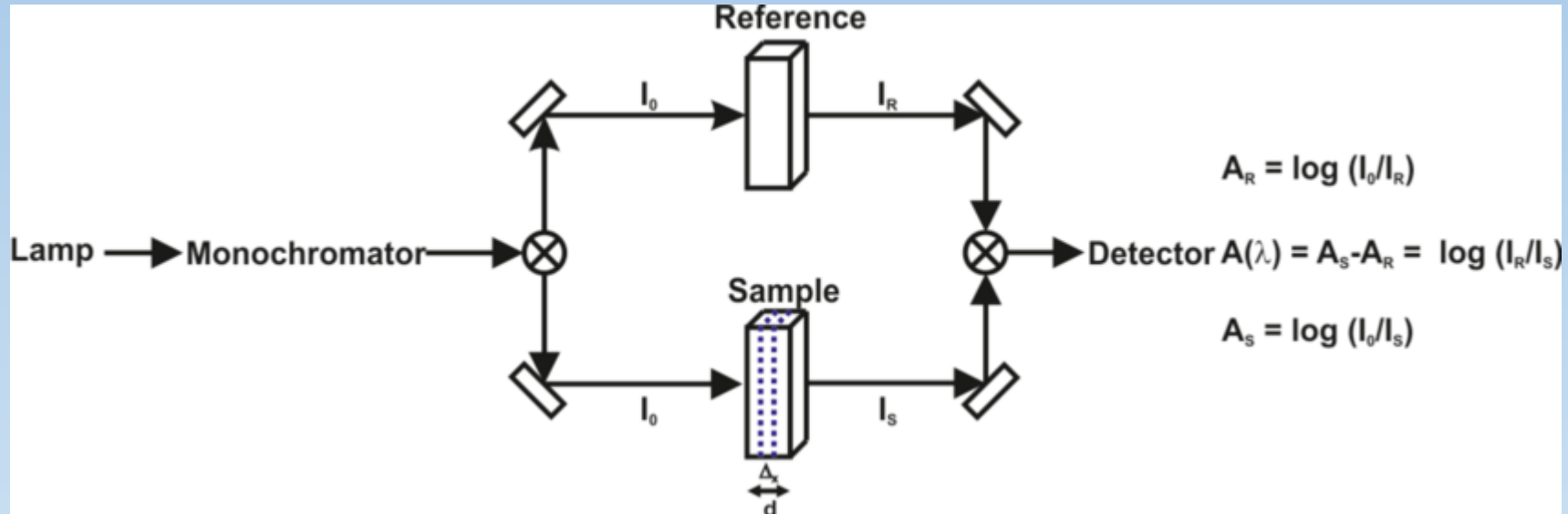


Haces separados en el tiempo (haz entrecortado)



# GBC Cintra 20

## Espectrofotómetro doble haz UV-visible



La señal del haz de muestra es continuamente referida a la señal del haz de referencia, y sólo la diferencia entre ambas señales es amplificada y registrada. Como la medida de  $I_R$  y  $I_S$  se realiza en forma simultánea, se compensan todas las fluctuaciones de la radiación de la fuente, así como la deriva del detector y del amplificador.

# GBC Cintra 20

## Espectrofotómetro doble haz UV-visible

**Modo scan:** se realiza un barrido automático de la longitud de onda

**0%T:** durante los test de inicio

**100%T (A=0):** cubeta con solvente en muestra y referencia. Se almacena el blanco de cada longitud de onda (línea de base)

**Medida de A:** cubeta con solvente en referencia y con solución a medir en muestra

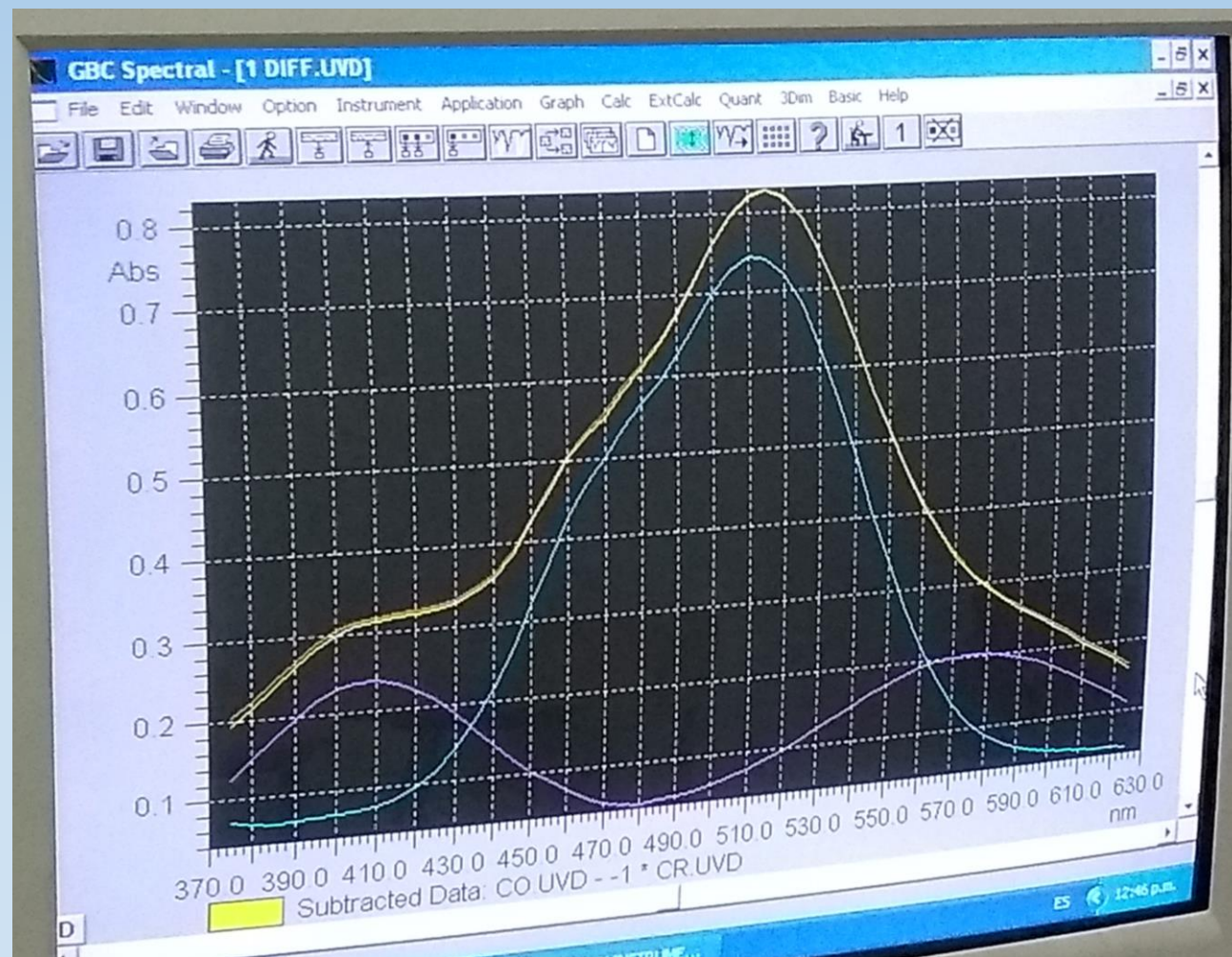
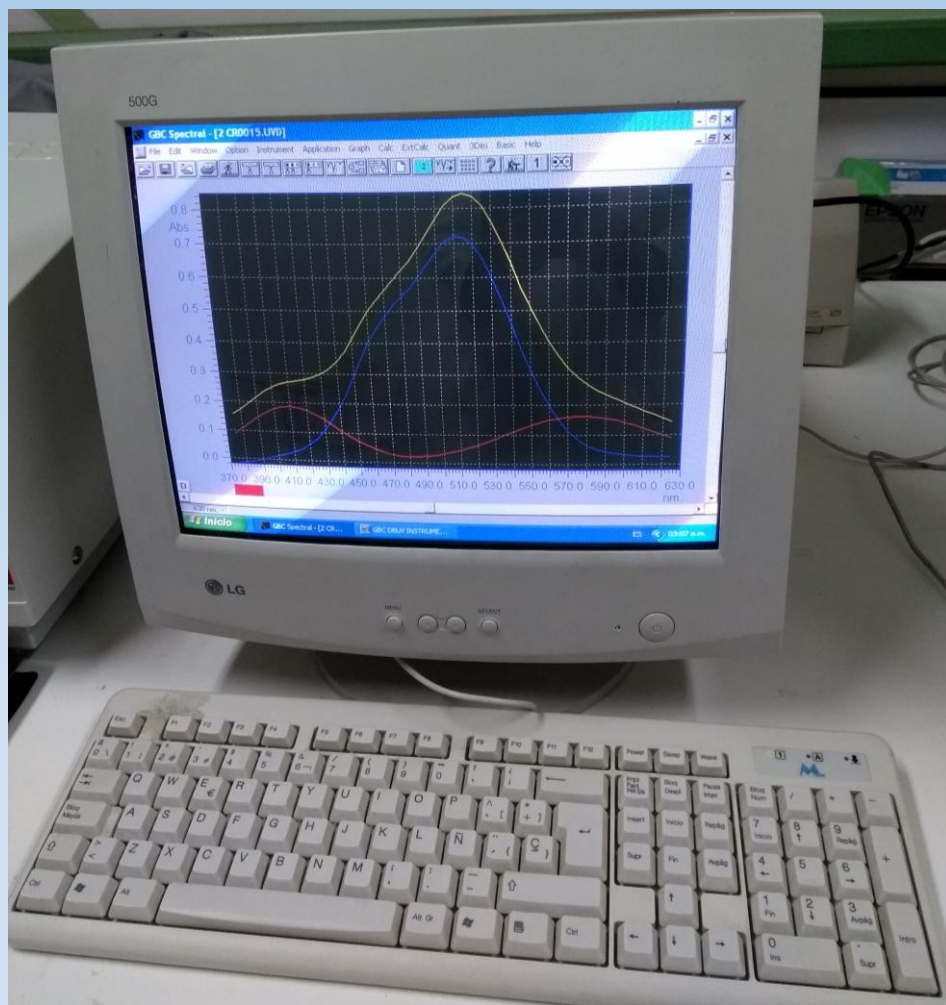
Se registra el espectro en el software.

Pueden compararse varios espectros a la vez



# GBC Cintra 20

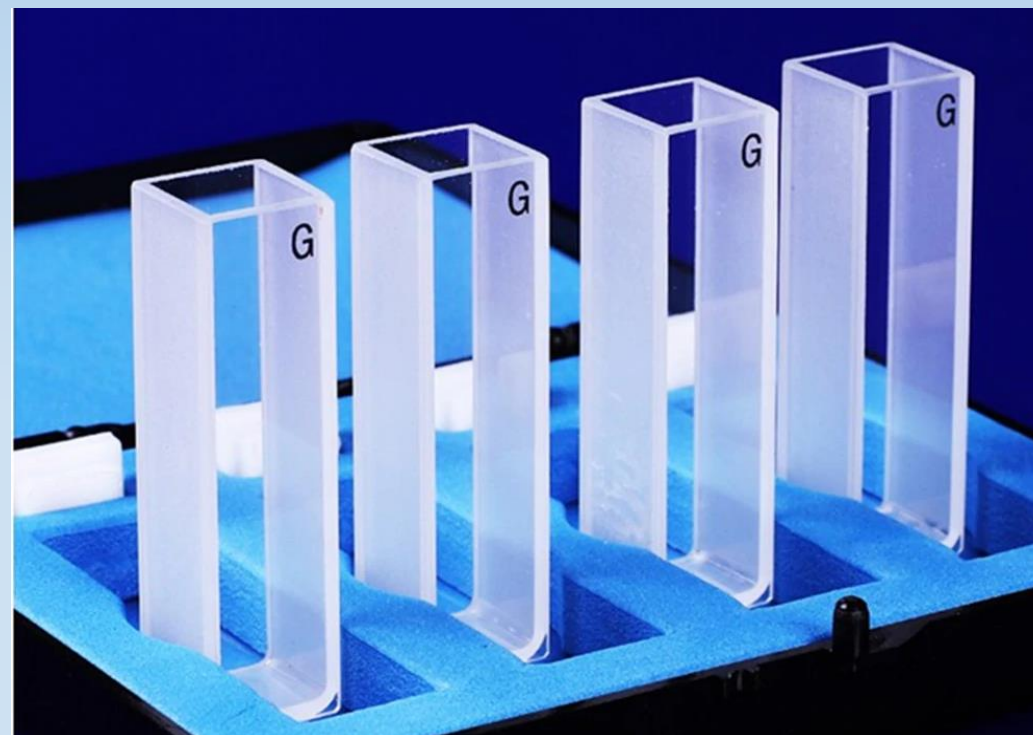
Espectrofotómetro doble haz UV-visible



# Celdas o cubetas

## Vidrio

380 a 780 nm

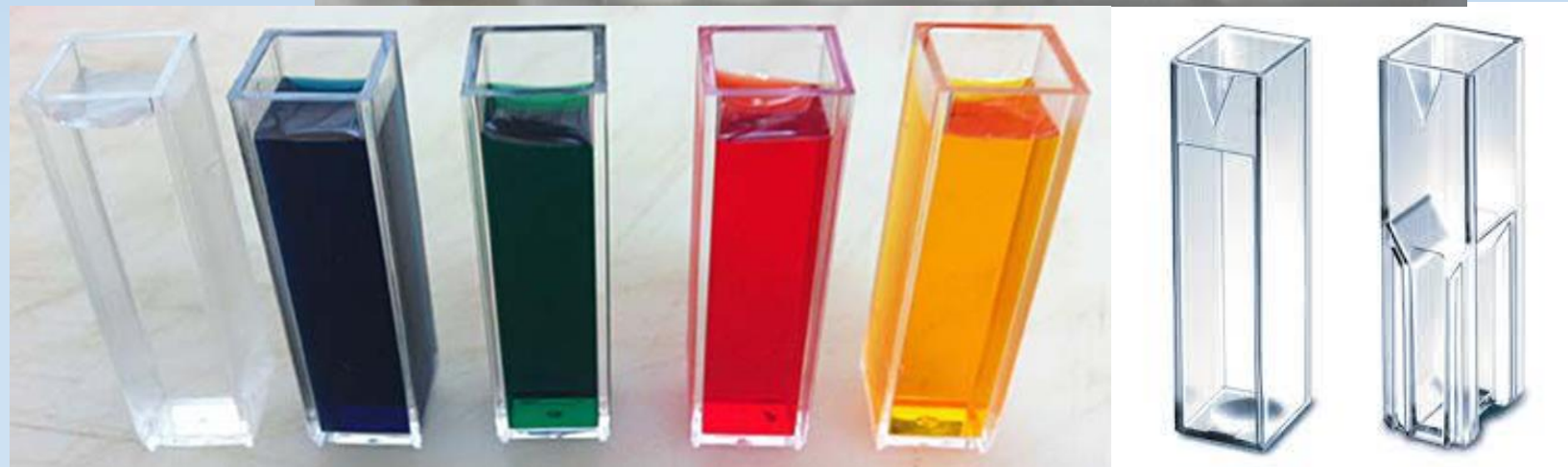


# Celdas o cubetas

## Plástico

Poliestireno (PS) >340nm

Polimetil metacrilato (PMMA) > 300 nm



atacadas por algunos solventes orgánicos (ej: cloroformo)

# Celdas o cubetas

## Cuarzo

190 a 2500 nm



Típicas celdas para medidas en el UV; costosas



# Celdas o cubetas

$b = 1 \text{ cm}$



**Vidrio**

**\$1000**

**\$1500**



**Plástico**

**\$25**



**Cuarzo**

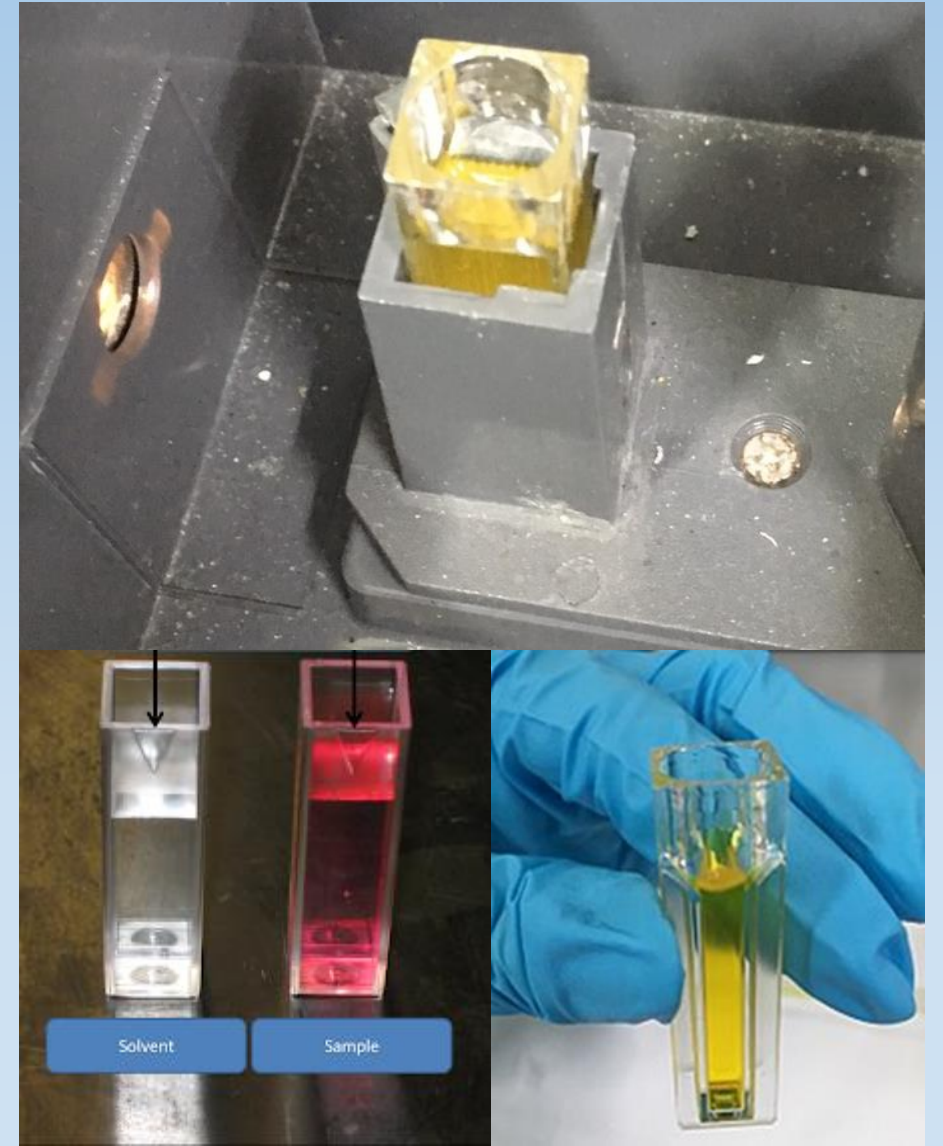
**\$4500**

**\$7500**



# Manipuleo de las cubetas

1. No tocar la parte inferior de la cubeta (porción a través de la cual pasa la luz).
2. Cuando se usan dos cubetas simultáneamente, una de ellas se usa siempre para la solución blanco (cubeta de referencia) y la otra para las soluciones problema (cubeta para la muestra). Marcar las cubetas y no intercambiarlas durante el resto del trabajo.
3. Enjuagar siempre la cubeta con algunas porciones de la solución a medir antes de hacer una medición.
4. Eliminar cualquier gota de líquido o suciedad en la mitad inferior de la cubeta con un papel especial para superficies ópticas.
5. Observar que no queden burbujas de aire en el interior.
6. Observar que las cubetas no presenten rayas o imperfecciones



## Resolución espectrofotométrica de mezclas

Para poder realizar un análisis espectrofotométrico simultáneo para varios componentes debe cumplirse que éstos no interactúen entre sí, de manera tal que la presencia de uno no afecte ninguna de las propiedades de absorción del otro. En tal caso la absorción de luz de estos componentes es aditiva, es decir, la absorbancia total de la solución es la suma de las absorbancias individuales que tendrían los distintos componentes si estuvieran en soluciones separadas y fuesen medidas bajo las mismas condiciones:

**ADITIVIDAD DE ABSORBANCIAS**

$$A_T^\lambda = \sum A_i^\lambda$$

# Resolución espectrofotométrica de mezclas

También debe verificarse que cada una de las especies absorbentes cumpla con la ley de Beer:

LEY DE BEER

$$A_i^\lambda = \epsilon_i^\lambda \cdot b \cdot C_i \text{ (M)}$$

Si se emplea siempre la misma cubeta (o cubetas idénticas) el camino óptico  $b$  será el mismo, por lo que podemos combinar la absorptividad molar  $\epsilon_i^\lambda$  y  $b$  en una única constante  $k_i^\lambda$ .  $k_i^\lambda$  es la constante de proporcionalidad que relaciona la absorbancia  $A_i^\lambda$  y la concentración  $C_i$ , para una sustancia  $i$  a una determinada longitud de onda  $\lambda$ .

LEY DE BEER

$$A_i^\lambda = k_i^\lambda \cdot C_i \text{ (M)}$$

## Resolución espectrofotométrica del sistema Cr(III)-Co(II)

En el presente TP se analizará el sistema Cr(III)-Co(II). Para este sistema de dos componentes seleccionamos dos longitudes de onda diferentes ( $\lambda_1$  y  $\lambda_2$ ) y planteamos el siguiente sistema de dos ecuaciones con dos incógnitas:

$$A^{\lambda_1} = A_{Cr}^{\lambda_1} + A_{Co}^{\lambda_1} = k_{Cr}^{\lambda_1} \cdot C_{Cr} + k_{Co}^{\lambda_1} \cdot C_{Co}$$

$$A^{\lambda_2} = A_{Cr}^{\lambda_2} + A_{Co}^{\lambda_2} = k_{Cr}^{\lambda_2} \cdot C_{Cr} + k_{Co}^{\lambda_2} \cdot C_{Co}$$

Resolviendo este sistema vamos a poder determinar simultáneamente la concentración de los dos componentes ( $C_{Cr}$  y  $C_{Co}$ ) en una mezcla problema.

## Resolución espectrofotométrica del sistema Cr(III)-Co(II)

$$A^{\lambda_1} = A_{\text{Cr}}^{\lambda_1} + A_{\text{Co}}^{\lambda_1} = k_{\text{Cr}}^{\lambda_1} \cdot C_{\text{Cr}} + k_{\text{Co}}^{\lambda_1} \cdot C_{\text{Co}}$$

$$A^{\lambda_2} = A_{\text{Cr}}^{\lambda_2} + A_{\text{Co}}^{\lambda_2} = k_{\text{Cr}}^{\lambda_2} \cdot C_{\text{Cr}} + k_{\text{Co}}^{\lambda_2} \cdot C_{\text{Co}}$$

Para plantear y luego resolver este sistema debemos llevar a cabo la siguiente secuencia de pasos:

- 1) Demostrar que efectivamente las absorbancias de las soluciones de Cr y Co son aditivas.
- 2) Seleccionar dos longitudes de onda adecuadas ( $\lambda_1$  y  $\lambda_2$ )
- 3) Determinar las cuatro constantes k a partir de las gráficas de la ley de Beer (k es la pendiente en la gráfica de A vs. C, a una  $\lambda$  dada)
- 4) Medir la absorbancia de la muestra desconocida a las dos longitudes de onda ( $\lambda_1$  y  $\lambda_2$ )

# Resolución espectrofotométrica del sistema Cr(III)-Co(II)

## 1. Comprobar la aditividad de las absorbancias

Se medirá la absorbancia de 3 soluciones:

**Cr(III) 0,015 M**

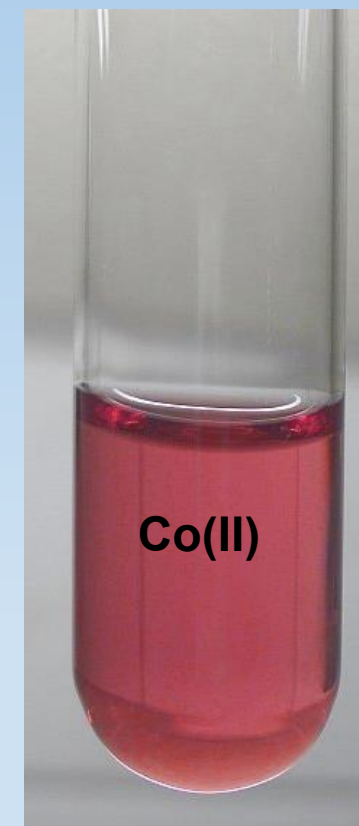
**Co(II) 0,150 M**

**Mezcla Cr(III) 0,015 M y Co(II) 0,150 M**

a las siguientes longitudes de onda (nm):

**375, 400, 410, 425, 440, 455, 470, 480, 490, 500, 510,  
520, 530, 540, 550, 570, 575, 580, 600, 625**

Como blanco se emplea agua destilada.



# Resolución espectrofotométrica del sistema Cr(III)-Co(II)

## 1. Comprobar la aditividad de las absorbancias

Con las medidas experimentales de absorbancia de las 3 soluciones a las distintas  $\lambda$  se construye una tabla, en donde se añade una columna que corresponde a la suma algebraica de las soluciones de Cr(III) y Co(II):

	Medidas experimentales de absorbancia			Suma algebraica
$\lambda(\text{nm})$	$A_{\text{Cr } 0,015 \text{ M}}$	$A_{\text{Co } 0,15 \text{ M}}$	$A_{\text{mezcla Cr/Co}}$	$A_{\text{Cr}} + A_{\text{Co}}$
375				
400				
...				

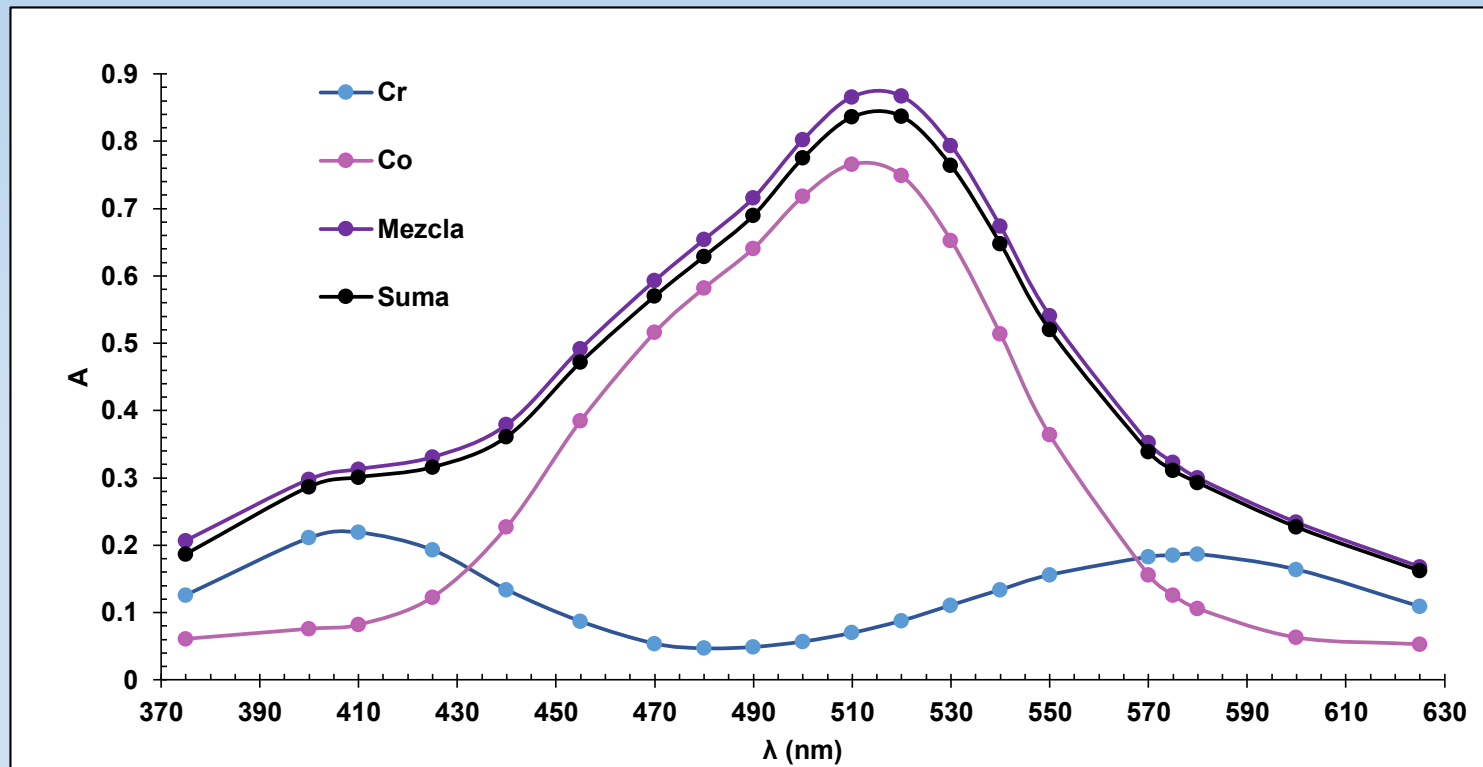
	<b>Medidas experimentales de absorbancia</b>			<b>Suma algebraica</b>
$\lambda(\text{nm})$	$A_{\text{Cr } 0,015\text{M}}$	$A_{\text{Co } 0,15\text{M}}$	$A_{\text{mezcla Cr/Co}}$	$A_{\text{Cr}} + A_{\text{Co}}$
<b>375</b>	0,181	0,100	0,291	0,281
<b>400</b>	0,263	0,124	0,374	0,387
<b>410</b>	0,270	0,130	0,386	0,400
<b>425</b>	0,207	0,131	0,345	0,338
<b>440</b>	0,150	0,223	0,388	0,373
<b>455</b>	0,099	0,373	0,502	0,472
<b>470</b>	0,066	0,489	0,598	0,555
<b>480</b>	0,059	0,548	0,655	0,607
<b>490</b>	0,061	0,604	0,720	0,665
<b>500</b>	0,069	0,674	0,806	0,743
<b>510</b>	0,083	0,716	0,868	0,799
<b>520</b>	0,101	0,695	0,864	0,796
<b>530</b>	0,122	0,610	0,792	0,732
<b>540</b>	0,144	0,484	0,677	0,628
<b>550</b>	0,167	0,342	0,545	0,509
<b>570</b>	0,195	0,154	0,363	0,349
<b>575</b>	0,197	0,127	0,334	0,324
<b>580</b>	0,197	0,107	0,311	0,304
<b>600</b>	0,176	0,071	0,250	0,247
<b>625</b>	0,121	0,062	0,188	0,183



# Resolución espectrofotométrica del sistema Cr(III)-Co(II)

## 1. Comprobar la aditividad de las absorbancias

En un mismo gráfico representar los tres espectros experimentales y la suma algebraica de las absorbancias de Cr(III) y Co (II):



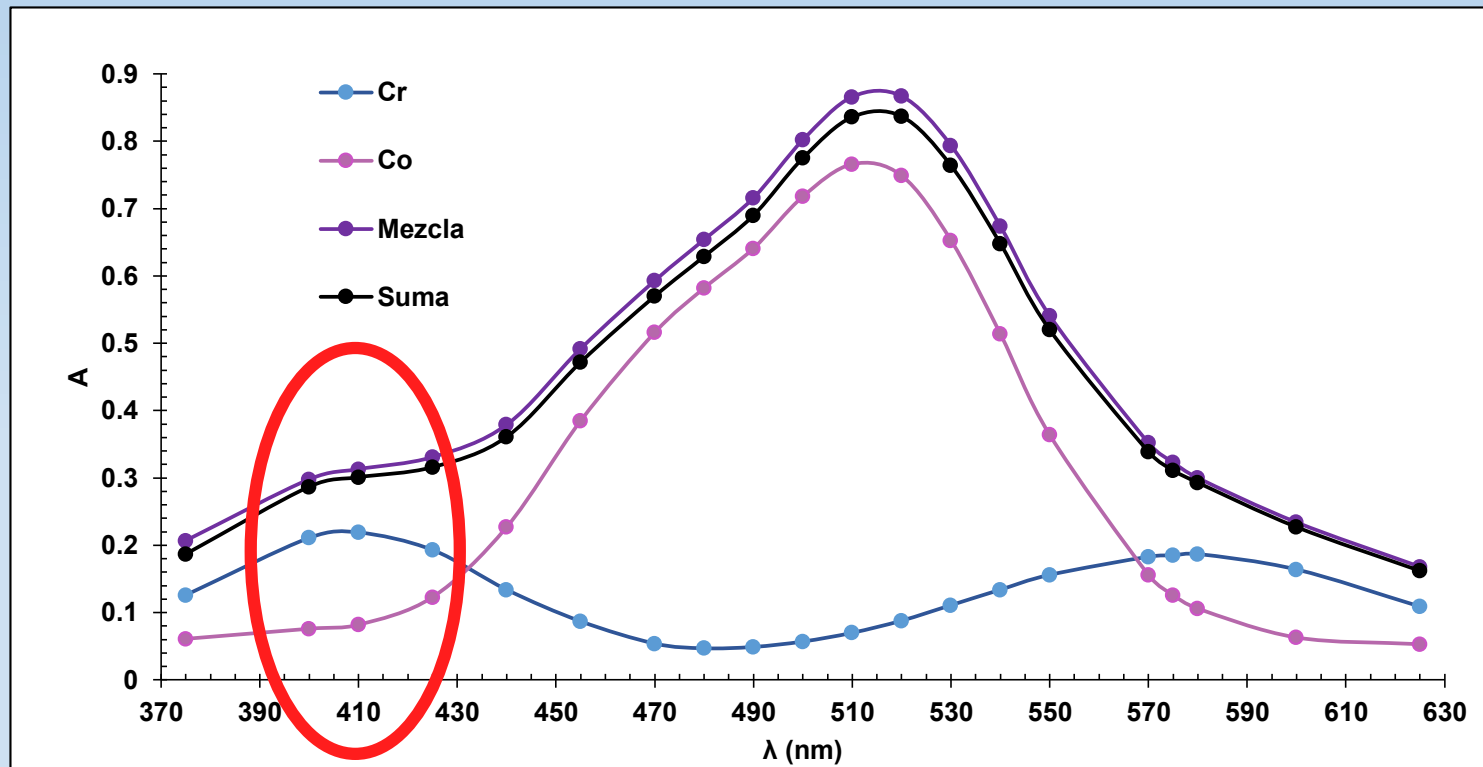
Los puntos de la suma deben estar muy cercanos a los de la mezcla, demostrando que para este sistema se cumple la condición de no interacción, es decir, que un componente no afecta las propiedades de absorción del otro.

# Resolución espectrofotométrica del sistema Cr(III)-Co(II)

## 2. Seleccionar las longitudes de onda de trabajo ( $\lambda_1$ y $\lambda_2$ )

Debemos escoger dos longitudes de onda para las cuales la diferencia entre las absorbancias de Cr y Co sea máxima. Así, elegimos en primer lugar una longitud de onda ( $\lambda_1$ ) en donde el **Cr(III)** tenga un **máximo** de absorbancia y, al mismo tiempo, el **Co(II)** posea un **mínimo** (410 nm).

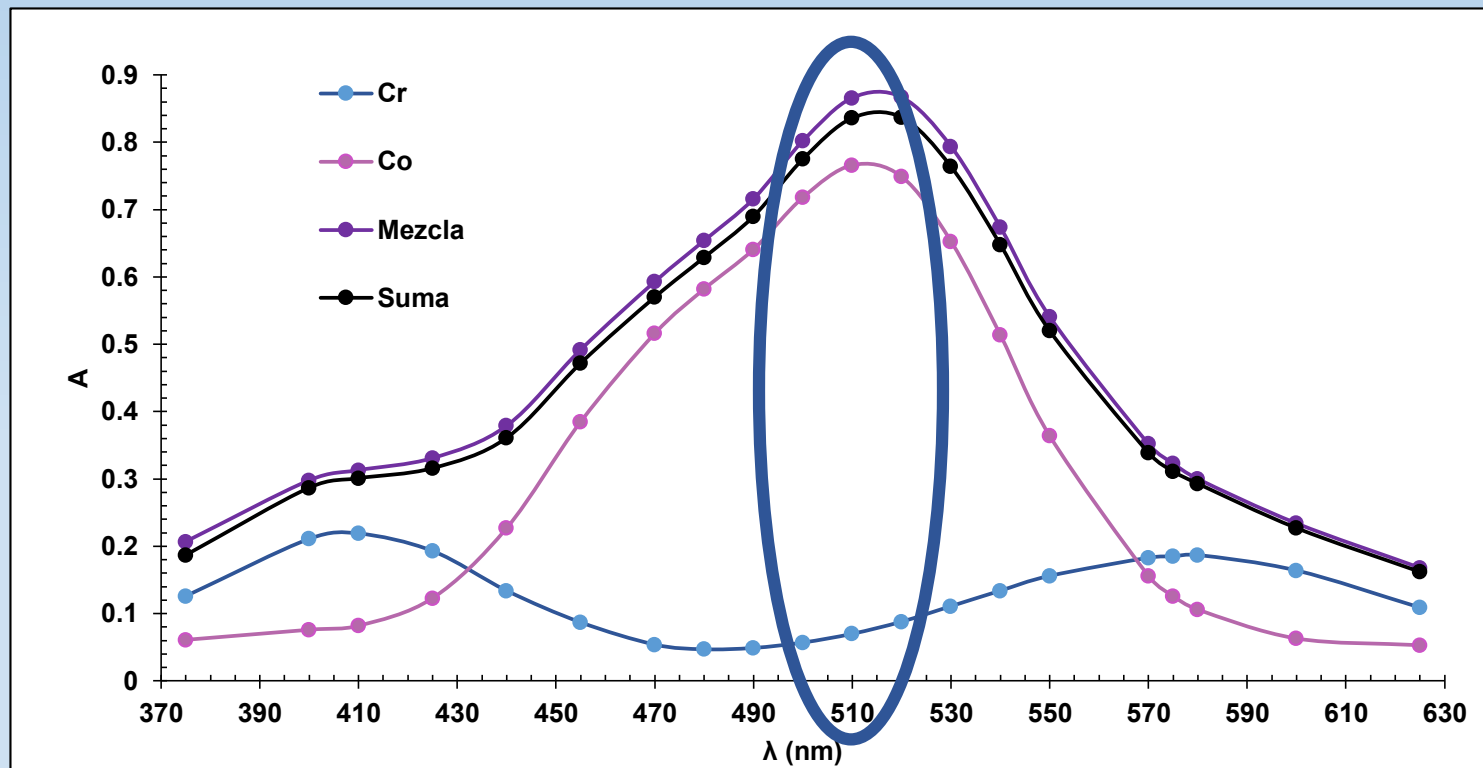
$\lambda_1 = 410 \text{ nm}$



# Resolución espectrofotométrica del sistema Cr(III)-Co(II)

## 2. Seleccionar las longitudes de onda de trabajo ( $\lambda_1$ y $\lambda_2$ )

La otra longitud de onda ( $\lambda_2$ ) corresponderá al caso inverso: una absorbancia **máxima** para el **Co(II)** y **mínima** para el **Cr(III)** (esta longitud de onda corresponde a **510 nm**).



$\lambda_2 = 510$  nm

# Resolución espectrofotométrica del sistema Cr(III)-Co(II)

## 3. Determinar las constantes $k$ a partir de las gráficas de la ley de Beer

A las longitudes de onda seleccionadas ( $\lambda_1$  y  $\lambda_2$ ) se lee la absorbancia de tres soluciones con concentraciones crecientes de Cr(III) y tres soluciones con concentraciones crecientes de Co(II):

**Cr(III) 0,005 M; 0,010 M; 0,015 M**

**Co(II) 0,050 M; 0,100 M; 0,150 M**

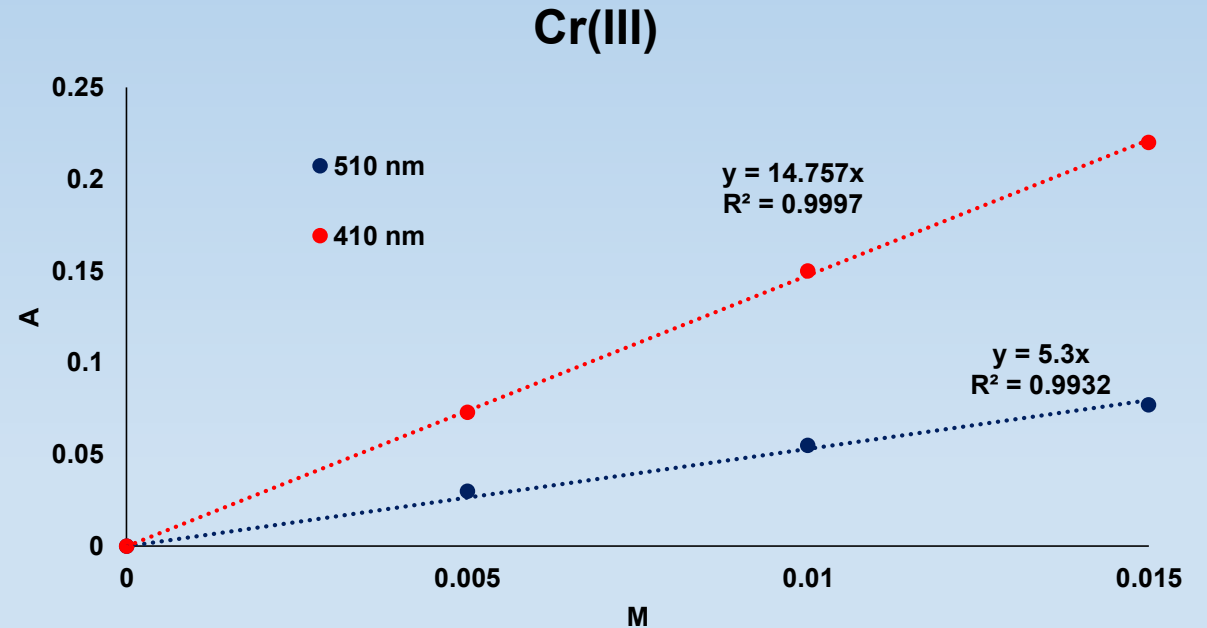
Para cada ión metálico se grafica absorbancia vs. concentración, tanto a la longitud de onda  $\lambda_1$  como a la  $\lambda_2$ . Tener en cuenta que las rectas deben pasar por el origen. Las pendientes de estas rectas corresponden a los valores de  $k$  que necesitamos para resolver el sistema de ecuaciones planteado anteriormente

# Resolución espectrofotométrica del sistema Cr(III)-Co(II)

3. Determinar las constantes k a partir de las gráficas de la ley de Beer

Cr(III) 0,005 M; 0,010 M; 0,015 M

Solución Cr (III)	A ( $\lambda_1$ )	A ( $\lambda_2$ )
0,005 M	0,073	0,030
0,010 M	0,150	0,055
0,015 M	0,220	0,077



$$k_{Cr}^{\lambda_1} = 14,76$$

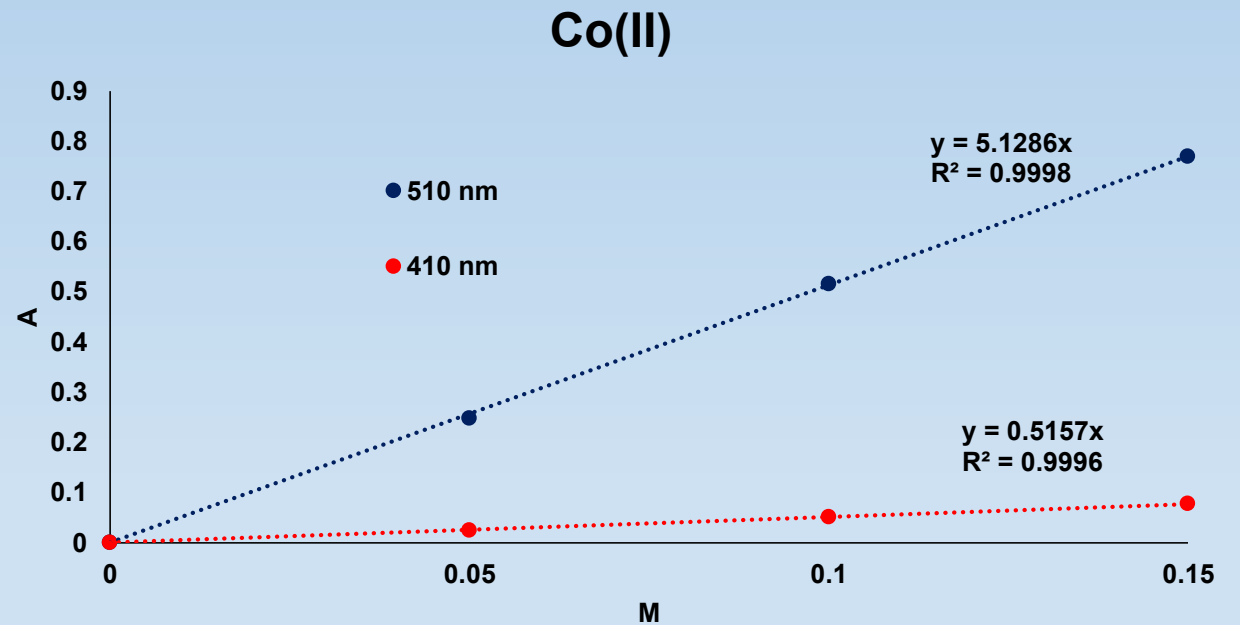
$$k_{Cr}^{\lambda_2} = 5,3$$

# Resolución espectrofotométrica del sistema Cr(III)-Co(II)

3. Determinar las constantes k a partir de las gráficas de la ley de Beer

Co(II) 0,05 M; 0,10 M; 0,15 M

Solución Co (II)	A ( $\lambda_1$ )	A ( $\lambda_2$ )
0,05 M	0,025	0,248
0,10 M	0,051	0,516
0,15 M	0,078	0,770



$$k_{Co}^{\lambda 1} = 0,52$$

$$k_{Co}^{\lambda 2} = 5,13$$

## Resolución espectrofotométrica del sistema Cr(III)-Co(II)

### 4. Medir la absorbancia de la muestra desconocida a las dos longitudes de onda seleccionadas

Lo último que nos queda es medir la absorbancia de la muestra problema a las dos longitudes de onda seleccionadas,  $A^{\lambda_1}$  y  $A^{\lambda_2}$ . De esta manera ya tenemos completo nuestro sistema de dos ecuaciones con dos incógnitas, cuya resolución nos permite obtener los valores de concentración de Cr(III) y Co(II) en la muestra.

	$A (\lambda_1)$	$A (\lambda_2)$
MUESTRA	0,190	0,535

## Resolución espectrofotométrica del sistema Cr(III)-Co(II)

$$A^{\lambda 1} = k_{Cr}^{\lambda 1} \cdot C_{Cr} + k_{Co}^{\lambda 1} \cdot C_{Co}$$

$$A^{\lambda 2} = k_{Cr}^{\lambda 2} \cdot C_{Cr} + k_{Co}^{\lambda 2} \cdot C_{Co}$$

$$0,190 = 14,76 \cdot C_{Cr} + 0,52 \cdot C_{Co}$$

$$0,535 = 5,3 \cdot C_{Cr} + 5,13 \cdot C_{Co}$$

$$C_{Cr} = 0,0095 \text{ M}$$

$$C_{Co} = 0,0944 \text{ M}$$



# Resolución espectrofotométrica del sistema Cr(III)-Co(II)

## Datos del TP

Christian Byrne · 1m

### TP 6 Análisis espectrofotométrico simultáneo de Cr y Co

Christian Byrne · 2m

Hola! Acá les comparto los datos del TP!

$\lambda$ (nm)	Medidas experimentales de absorbancia			Suma algebraica
	$A_{Co(II) 630nm}$	$A_{Cr(III) 518nm}$	$A_{mezcla CrCo}$	$A_{Co} + A_{Cr}$
375	0,120	0,052	0,199	0,172
400	0,209	0,068	0,291	0,277
410	0,219	0,076	0,307	0,295
425	0,192	0,122	0,325	0,314
440	0,132	0,229	0,370	0,361
455	0,083	0,390	0,482	0,473
470	0,050	0,523	0,582	0,573
480	0,044	0,589	0,641	0,633
490	0,046	0,652	0,704	0,698
500	0,055	0,728	0,788	0,783
510	0,069	0,779	0,852	0,848
520	0,087	0,761	0,852	0,848
530	0,111	0,664	0,779	0,775
540	0,134	0,523	0,661	0,657
550	0,157	0,367	0,528	0,524
570	0,185	0,157	0,344	0,342
575	0,186	0,127	0,316	0,313
580	0,183	0,102	0,292	0,285
600	0,162	0,061	0,230	0,223
625	0,105	0,050	0,165	0,155

Datos TP Cr Co Redictado 2020  
Word document  
padlet drive

0