## 1. Pasos

- 1. Prender el espectrómetro:
  - a) Monitor (pantalla y caja)
  - b) Espectrómetro
- 2. Establecer parámetrosblack<sup>1</sup> para absorbancia.
- 3. Línea base con agua desionizada (cubeta de cuarzo limpia).
- 4. Medir estándares y muestras diluidas de cafeína.
- 5. Guardar datos.

## 2. Preparación de soluciones estándar de cafeína

- 1. Solución madre 1000 mg/L: disolver 100 mg de cafeína pura en 100 mL de agua desionizada. Filtrar (0.45 m).
- 2. Solución intermedia 100 mg/L: tomar 10.0 mL de la madre y aforar a 100 mL con agua.
- 3. Preparar estándares de 5, 10, 20, 30, 40 y 50 mg/L a partir de la intermedia usando diluciones volumétricas.
- 4. Preparar un blanco con agua desionizada.

## 3. Preparación de muestras

#### Polvo de cafeína

- $\bullet$  Pesar  $\approx 50$  mg, disolver en 50 mL de agua, filtrar.
- Diluir para que la concentración quede en el rango de la curva.

#### Tabletas de 200 mg

- Triturar la tableta en mortero.
- Disolver en  $\approx 100$  mL de agua a 40 °C, enfriar y filtrar.
- Diluir para entrar en el rango lineal de la curva.

•

Table 1: Ejemplo de datos de calibración

0 1		
Concentración (mg/L)	Absorbancia	Observaciones
0	0.000	Blanco
5	0.105	
10	0.210	
20	0.420	
30	0.625	
40	0.840	
50	1.050	Límite alto lineal

# Notas

- $\blacksquare$  La cafeína presenta un  $\lambda_{max}$  cercano a 274 nm en agua.
- $\blacksquare$  La solubilidad a 25 °C es  $\approx\!21.6$  mg/mL, por lo que no se requieren disolventes orgánicos.
- Mantener las cubetas limpias y libres de burbujas.

Se pesó  $0.0264\mathrm{g}$  de cafeína, es decir  $26.9\mathrm{mg}$ 

 $660~\mathrm{mg}$ x L <br/>j- concentración de la muestra madre