



OBJETIVO:

Conocer el procedimiento teórico y práctico para elaborar una disolución de concentración conocida a partir de un soluto sólido.

MATERIAL:

- 1 matraz aforado con tapón.
- 1 frasco de agua destilada.
- 1 vaso de precipitados.
- 1 balanza.
- 1 cucharilla o espátula.

PROCEDIMIENTO:

- 1º. Realiza los cálculos teóricos. Asegúrate que son correctos. Verifica el material y su limpieza.
- 2º. Pesa en la balanza la cantidad del soluto calculada. Utiliza para ello un vidrio de reloj. No toques con las manos los reactivos sólidos, utiliza cucharillas o espátulas.
- 3º. Añade 50 – 80 ml de agua destilada en un vaso de precipitados.
- 4º. Disuelve el soluto pesado en el vaso de precipitados.
- 5º. Trasvasa el contenido del vaso al matraz aforado correspondiente y añade agua destilada exactamente hasta la marca del calibrado (aforo). Recuerda que el menisco quede *tangente* a la línea del calibrado.
- 6º. Enseña al profesor tu disolución resultante.
- 7º. Limpia todo el material utilizado.
- 8º. Responde a las **cuestiones** planteadas en la hoja de actividades.