

Ficha de trabajo N°8: Concentración de Soluciones

Actividad experimental:

Preparación de una solución por pesada directa



Objetivo: preparar una solución por pesada directa

Materiales:

- Matraz aforado de 100 mL
- Varilla de vidrio
- Balanza
- Papel absorbente
- Papel o vidrio reloj
- Embudo
- Cuenta gotas
- Piseta

Sustancias:

- Agua destilada
- Cloruro de Sodio (NaCl)

Procedimiento:

- 1) Realiza los cálculos para determinar la masa de sólido necesaria para preparar 100 mL de solución acuosa de NaCl con la concentración indicada por el docente.
- 2) Mide la masa de la muestra sólida colocando un papel o vidrio de reloj sobre el platillo de la balanza para cuidar que esté limpio y seco en todo momento.
- 3) Transfiere todo el sólido al matraz aforado con la ayuda de un embudo seco.
- 4) Coloca agua destilada en el matraz hasta un tercio de su capacidad utilizando la piseta. Cuida de arrastrar todo el sólido que haya quedado adherido al embudo.
- 5) Retira el embudo y agita el matraz con movimientos circulares, sosteniéndolo del cuello, intentando la disolución total del sólido.

- 6) Continúa agregando agua destilada hasta aproximadamente un centímetro por debajo del aforo.
- 7) Seca la pared interna del cuello del matraz con una varilla de vidrio envuelta en papel absorbente.
- 8) Agrega agua hasta el aforo utilizando el cuentagotas, con la precaución de hacerlo lentamente y evitando el error.
- 9) Tapa el matraz con el tapón correspondiente y coloca el dedo pulgar sobre él. Invierte el matraz varias veces para homogeneizar.
- 10) Confecciona una etiqueta para colocar en el envase donde se guardará la solución preparada.

Importante:



Ubicación correcta del observador con respecto al matraz.