

# Práctica Nº 1 – PREPARACIÓN DE DISOLUCIONES

## NOTAS PREVIAS DE SEGURIDAD



- Se debe consultar previamente las FDS de los reactivos.
- Los residuos se deben gestionar de acuerdo con lo establecido en el apartado al final de la técnica.
- Ante cualquier duda consulte al profesor.

## PROCEDIMIENTO EXPERIMENTAL

### Materiales

1 Vaso de Bohemia de 100 mL  
1 Pipeta graduada de 10 mL  
1 Varilla de vidrio  
Frasco con agua destilada

### Reactivos

H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> conc.  
[7664-93-9]



### Preparación de 100 mL de disolución de H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> 1M

Calcular el volumen de H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> concentrado necesario para preparar la disolución 1M. Tomar un vaso de Bohemia de 100 mL perfectamente limpio, se le añade agua destilada hasta aproximadamente la mitad del volumen y después en una campana de extracción, añadir con una pipeta graduada el volumen calculado de H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> concentrado.



**Riesgo de salpicaduras:** Añadir primero el agua y luego el H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> concentrado, nunca al revés. Agregar en pequeñas proporciones, lentamente y con agitación. Recordar tener puesta la protección para los ojos.

Se añade más agua destilada y al final se completa gota a gota con agua destilada hasta la línea de enrase del vaso de Bohemia. Se agita lentamente con la varilla varias veces para conseguir una disolución homogénea.

### Gestión de residuos y operaciones finales

La disolución preparada se debe verter cuidadosamente en el recipiente de residuos color gris (residuos ácidos). Estos residuos se utilizarán en la siguiente práctica para neutralizar una parte de los residuos generados. Una vez vacíos, todo el material utilizado debe quedar perfectamente limpio y en el lugar correspondiente. Antes de retirarse del laboratorio se debe lavar las manos.