

## Actividad práctica 3- Preparación de una solución por dilución

### Objetivos:

- Preparar una solución por dilución a partir de una solución de concentración conocida.
- Etiquetar la solución preparada bajo las normas del SGA.

### Materiales y Sustancias:

Matraz aforado de 50,00 mL	Varilla de vidrio
Pipeta aforada correspondiente	Papel absorbente.
Pera de goma	Solución de $\text{CuSO}_4 \cdot 5 \text{H}_2\text{O}$ 0,200 mol/L
Vaso de bohemia	Botella vacía con tapa
Cuentagotas	Gradilla de madera
Piseta con agua	Tubos de ensayo

*Debes preparar 50,00 mL de una solución 0,0100 mol/L a partir de la solución preparada en la actividad 2.*

### Observaciones:

- ✓ Realiza los cálculos correspondientes para determinar el volumen de la solución 1 que debes medir.
- ✓ Consulta con tu docente antes de continuar.

### Técnica:

1. Mide el volumen necesario de la solución concentrada con pipeta aforada.
2. Viértelo en el matraz aforado de 50,00 mL.
3. Agrega agua hasta aproximarse al aforo, sin llegar a él.
4. Con la varilla de vidrio envuelta en papel absorbente seca el cuello del matraz, sin tocar la solución.
5. Con la ayuda de un cuentagotas, enrasa y homogeniza la solución.
6. Guarda la solución preparada en la botella que te fue proporcionada.
7. Realiza una etiqueta que cumpla con el SGA.
8. Coloca aproximadamente 3,0 mL de cada solución en los tubos de ensayo y compara el color.

**Limpia y ordena todo el material al finalizar la actividad.**

**Autora:** Valeria Costa.

**Fecha de publicación:** 13 de febrero de 2021.



Esta obra está bajo una [Licencia Creative Commons Atribución-CompartirIgual 4.0 Internacional](https://creativecommons.org/licenses/by-sa/4.0/).