

GUÍA PARA LA REDACCIÓN DE UN INFORME DE LABORATORIO.

Se sugiere que el informe conste del siguiente contenido en letra legible, estilo de párrafo justificado (sólo para aquellos que presenten el informe en formato digital) y hojas numeradas:

- 1) **Encabezado con nombre, apellido, fecha y carrera;**
- 2) **Título del trabajo práctico desarrollado;**
- 3) **Objetivos:** son las metas que se persiguen al realizar el trabajo práctico de laboratorio;
- 4) **Introducción Teórica:** la misma se trata de un resumen en el que se deben detallar
 - Las reacciones químicas que se llevaron a cabo en la práctica del laboratorio;
 - Las ecuaciones (numeradas) que se utilizaron para permitirles determinar el objetivo del mismo, con la explicación de sus términos y especificando las unidades que correspondan a cada una.
- 5) **Procedimiento:** debe constatar los pasos que se siguieron para llevar a cabo el laboratorio, especificando el material (teniendo en cuenta que éste puede diferir de lo que dicta la guía) y los equipos utilizados.
- 6) **Cálculos y resultados:** Los cálculos deben ser realizados utilizando las ecuaciones matemáticas apropiadas y especificando las unidades de los resultados obtenidos (la falta de sus unidades es motivo de desaprobación del informe). En el caso de que sea necesario, ordenar los resultados haciendo uso de tablas, las cuales deberán ir acompañadas por un número y una leyenda que especifique a qué pertenecen los resultados (esto se coloca en la parte superior de la tabla). En este caso las unidades de los datos deben indicarse junto al nombre de la propiedad medida.

Ejemplo:

Tabla 1. Valores experimentales de conductividades de electrolitos a 25°C, conductividades molares a dilución infinita obtenidas de bibliografía.

	$\kappa / \text{S cm}^{-1}$	$\Lambda_{\infty} / \text{S cm}^2\text{mol}^{-1}$
AgCl	1,30E-06	138,25
PbSO ₄	5,40E-05	299
BaSO ₄	3,90E-05	287,2

Gráficos: Deben tener los títulos de los ejes con sus unidades. Además los gráficos serán acompañados de un número y una leyenda, los cuales se colocaran en la parte inferior de los mismos (en la leyenda se debe expresar la información que contiene el gráfico);

Ejemplo:

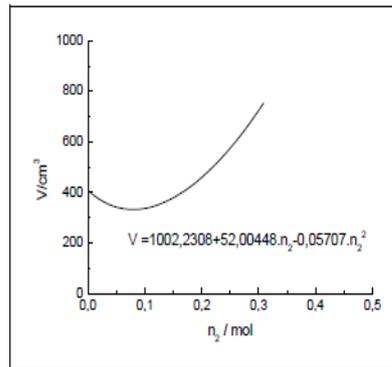


Figura 1. Volumen de una solución binaria (V) en función del número de moles de soluto (n_2).

- 7) **Conclusiones:** Debe detallar la comparación entre los resultados obtenidos y los valores teóricos que muestra la literatura exponiendo las causas de las diferencias y el posible origen de los errores; además puntualizar si se cumplieron o no los objetivos propuestos y exponer las variables directas e indirectas.