



## **TRABAJO PRÁCTICO N° 17** **RENDIMIENTO DE UNA REACCIÓN**

### ✓ **OBJETIVO:**

# Calcular el rendimiento de una reacción de precipitación.

### ✓ **MATERIALES:**

- |                          |                      |
|--------------------------|----------------------|
| ◆ Vaso de precipitados   | ◆ Vidrio reloj       |
| ◆ Embudo Büchner         | ◆ Gafas de seguridad |
| ◆ Aro de Bunsen          | ◆ Escobilla          |
| ◆ Trampa de vacío        | ◆ Piseta             |
| ◆ 2 Matraz aforado 50 ml | ◆ Balanza            |
| ◆ Varilla de vidrio      | ◆ Estufa             |

### ✓ **SUSTANCIAS:**

Nitrato de plomo	Cromato de potasio
Ioduro de potasio	Nitrato de estroncio
Bromuro de sodio	

### ✓ **PROCEDIMIENTOS:**

#### **A. PREPARACIÓN DE LAS SOLUCIONES**

1. Disolver 5 g de nitrato de plomo en 100 ml de agua.
2. Repetir para las demás sales.

#### **B. OBTENCIÓN DE LOS PRECIPITADOS**

1. Mezclar las soluciones preparadas anteriormente de la siguiente manera:  $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$  con  $\text{KI}$ ;  $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$  con  $\text{NaBr}$ ;  $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$  con  $\text{K}_2\text{CrO}_4$ ;  $\text{K}_2\text{CrO}_4$  con  $\text{Sr}(\text{NO}_3)_2$ .
2. Filtrar al vacío los precipitados obtenidos.
3. Secar en estufa.
4. Pesar la masa de precipitado obtenida.
5. Escribir las ecuaciones químicas correspondientes y calcular el rendimiento de cada una de las reacciones.