



GRAVIMETRIA



GRAVIMETRIA

- **Material necesario:**

- 1 vaso de precipitados de 250 cm³.
- 1 quitasatos.
- 1 crisol de Goch.
- 1 pipeta.

- **Reactivos:**

- Sólido problema.
- Ácido acético.
- Disolución de K₂CrO₄.

- **Procedimiento:**

1° - Pesar 0,5 gramos de la muestra problema que contiene plomo, disolverla en un vaso de precipitados con unos 50-60 cm³ de agua y añadir con la ayuda de una pipeta, unas 7-8 gotas de ácido acético comprobando que la disolución sea ácida.

ATENCIÓN: Para comprobar la acidez, mojar una varilla de vidrio en la disolución y tocar con ella un trocito de papel indicador.

2° - Añadir 15 cm³ de K₂CrO₄.

ATENCIÓN: Para pipetear, no hacerlo con la boca, usar la bomba de vacío como os indicará el profesor.

Después de añadir el K₂CrO₄, aparecerá un precipitado amarillo que hay que llevar a ebullición durante 5-10 minutos. Durante la ebullición, el precipitado adquirirá un color naranja-rojizo y se hará más filtrable.

3° - Rotular el crisol de Goch y estando seco, pesarlo.

4° - Enfriar el precipitado y filtrarlo con la ayuda del crisol de Goch y de un quitasatos.

5° - Lavar varias veces el precipitado con agua destilada.

ATENCIÓN: Al abrir el grifo para poner en funcionamiento la bomba de vacío hacerlo lentamente y una vez acabada la filtración no cerrar el grifo hasta después de haber desconectado la goma del quitasatos.

6° - Poner el crisol de Goch en la estufa a 110° y dejarlo para la próxima semana.

7° - Una vez seco (2 horas) ponerlo en el desecador.

8° - Cuando ya esté frío, sacarlo del desecador y pesarlo.

9° - Lavar el crisol en una disolución de hidróxido de sodio.

- **Cuestiones:**

- a) ¿Para qué ponemos el precipitado a la estufa a 110° C?
- b) ¿Por qué para enfriar el precipitado lo ponemos después en el desecador?
- c) Escribir la reacción que ha tenido lugar.
- d) Calcular la cantidad y el porcentaje de plomo que contenía la muestra problema.