

QUIMICA I  
PRACTICA 5

Nombre: \_\_\_\_\_ Fecha: \_\_\_\_\_  
Grupo: \_\_\_\_\_

Título: Coloraciones de la flama.

Objetivo:

- Identificación de algunos metales por las coloraciones que producen sus sales en la flama.

Materiales:

- 1 Alambre de platino.
- 1 Mechero de Bunsen.
- 3 vidrios de reloj.
- 1 vaso de precipitado de 50 ml.

Sustancias:

- Sales metálicas de algunos cationes como: Li, Sr, Ba, Ca, K, Cu, Na, ácido clorhídrico diluido.

Procedimiento:

1. Colocar solo una sustancia en cada uno de los vidrios de reloj. Tres sustancias diferentes.
2. Encender el mechero de Bunsen y llevar el alambre de platino a la flama, si se observa alguna coloración de la flama entonces introducir el alambre de platino a enjuagar al ácido clorhídrico diluido.
3. Tocar entonces con el alambre una de las sustancias que se encuentran en los vidrios de reloj y llevarla a la flama. Observa la coloración.
4. Realiza esta misma operación con las otras dos sales. El alambre debe de lavarse con ácido clorhídrico antes de cada sustancia.

Completa el siguiente cuadro de acuerdo a las sales empleadas y las coloraciones de la flama observadas en cada uno de los ensayos.

| No. De ensayo | Nombre de la sustancia | Fórmula Química | Color de la flama | Metal que identifica |
|---------------|------------------------|-----------------|-------------------|----------------------|
| 1             |                        |                 |                   |                      |
| 2             |                        |                 |                   |                      |
| 3             |                        |                 |                   |                      |
| 4             |                        |                 |                   |                      |
| 5             |                        |                 |                   |                      |
| 6             |                        |                 |                   |                      |

Dibuja lo que sucedió.