

ACTIVIDAD EXPERIMENTAL N° \_\_\_\_\_

**PARTE A**

PROCEDIMIENTO

1. Coloca en un tubo de ensayo, un poco de naftalina sólida, la tercera parte del tubo. Luego lo sumerges en un baño de agua. Guarda un poco de naftalina.
2. Calienta el agua hasta que el sólido del tubo de ensayo haya fundido completamente. Retira el mechero y deja enfriar hasta que la naftalina solidifique.
3. En dos tubos de ensayo coloca el mismo volumen de acetona. Agrega a uno de ellos una muestra pequeña de la naftalina que guardaste y al otro, la misma cantidad de naftalina fundida y luego solidificada.

Agita ambos tubos.

RESPONDE: **a.** ¿Notas alguna diferencia?

**b.** ¿Crees que la naftalina se ha convertido en otra sustancia? ¿En que basas tu respuesta?

**c.** Si la respuesta b es afirmativa, ¿cómo podrías comprobarlo?

**PARTE B**

PROCEDIMIENTO

1. Coloca en un tubo de ensayo limpio y seco 1,5 g de clorato de sodio. Lo tapas con un tapón perforado por el que pasa un tubo de desprendimiento.

El tubo de desprendimiento se coloca de manera que pueda recogerse en probetas o tubos de ensayo invertidos, previamente llenos de agua, cualquier gas que se desprenda.

2. Calienta. Cuando el tubo de ensayo, o la probeta, esté lleno de gas, lo levantas rápidamente y le acercas una maderita con un punto de ignición.

**a.** ¿Qué observas?

3. Cuando ya no haya más desprendimiento de gas, quita el tapón del tubo de ensayo que se está calentando para impedir la succión de agua hacia el tubo "caliente". Continúa calentando el material del tubo de ensayo durante 10 minutos más.

**b.** ¿Cómo harías para comprobar si ese sólido remanente sigue siendo clorato de sodio?

De las posibles propiedades características, te proponemos la solubilidad.

4. Coloca en dos tubos de ensayo, 5 cm<sup>3</sup> de agua. En uno de ellos agrega 2 g de clorato de sodio y en el otro, 2g del sólido remanente. Agita.

RESPONDE: **a.** ¿Qué observas?

**b.** ¿Qué conclusión sacas?

**c.** ¿Pasa lo mismo que en el caso del naftaleno?