

Guía de Laboratorio 03

Nombres: \_\_\_\_\_ Curso: \_\_\_\_\_ Fecha: \_\_\_\_\_

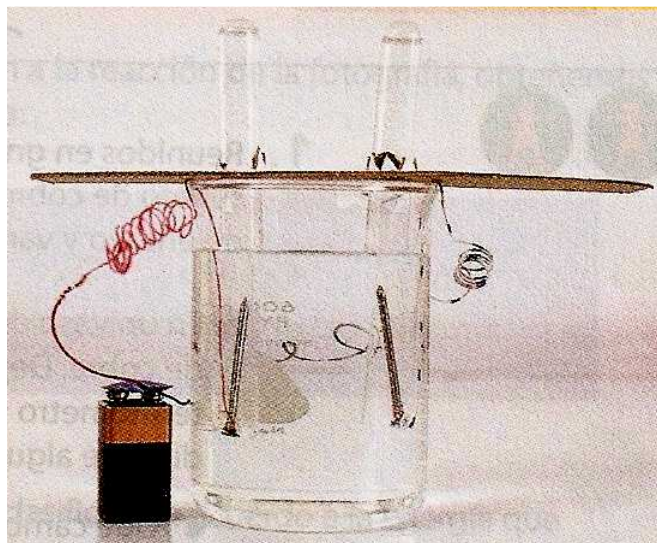
**Experimento**

1. Materiales

- Vaso precipitado
- 2 tubos de ensayo
- Un pedazo de cartón
- Una batería de 9 volt
- Alambre de cobre delgado (forrado con plástico)
- 2 clavos
- Agua

2. Procedimiento

- Llenen el vaso precipitado con agua y pidan al profesor que agregue unas gotas de ácido sulfúrico
- Hagan dos agujeros en el cartón e introduzcan los tubos de ensayo a través de ellos.
- Llenen los tubos con agua e inviértanlos dentro del vaso de precipitado, procurando que no salga agua de ellos.
- Conecten, con los alambres, la batería a los extremos de los clavos (electrodos) e introduzcanlos en los tubos de ensayo (ver fotografía).



- Mantengan el sistema funcionando durante 20 o 30 minutos.

3. Preguntas

- ¿Qué sucede en cada uno de los clavos conectados a los polos positivo y negativo de la batería?
- ¿Qué ocurre dentro de los tubos de ensayo?
- Si en esta actividad se produce el rompimiento de la molécula de agua por acción de la electricidad y se obtiene hidrógeno y oxígeno, ¿Qué sustancias se obtuvieron en cada uno de los tubos de ensayo?
- Compara la cantidad de gas que hay en cada tubo
- Completen la siguiente tabla:

	Agua	Sustancia en tubo de ensayo conectado al electrodo (+)	Sustancia dentro del tubo de ensayo conectado al electrodo (-)
Estado en que se encuentra			
¿ Elemento o compuesto?			