

Guía de Laboratorio 04

Nombres: _____ Curso: _____ Fecha: _____

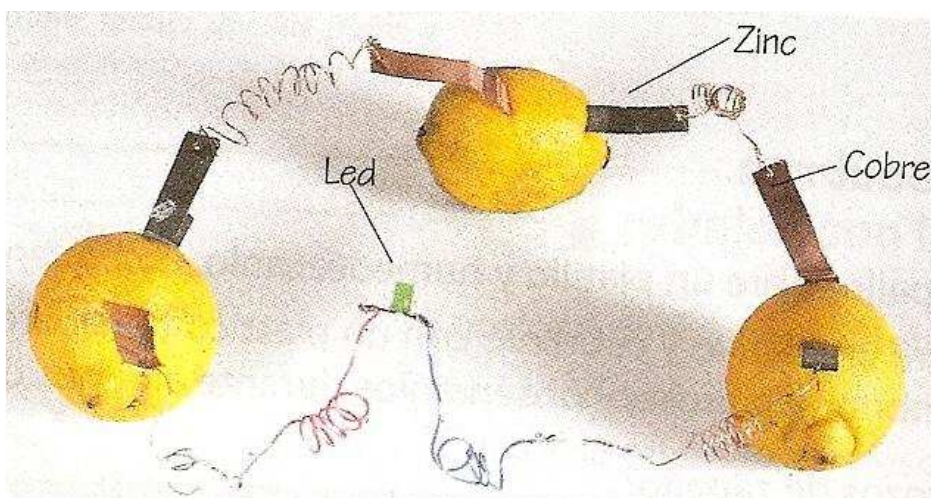
Experimento 01: Utilidad de las reacciones químicas

1. Materiales

- 3 limones
- 3 laminas de zinc (metal)
- 3 laminas de cobre (metal)
- Cable delgado
- Una led (Ampolleta)
- Cinta aisladora
- Tijeras

2. Metodología

- Armen un sistema con los limones, los cables y las láminas de metal como muestra la figura.
-



3. Preguntas

- ¿Qué ocurre con el led?
- ¿Qué función cumple el jugo de limón?

Experimento 02: Conservación de la masa en una reacción química

1. Materiales

- Vinagre
- Bicarbonato (sal disfruta o yasta)
- Matraz
- Embudo
- Probeta
- Globo
- Balanza
- Cuchara
- Alfiler

2. Metodología

- Midan, con la probeta, 40 ml de vinagre y viértanlos en el matraz. Empleando el embudo, coloquen una cucharadita de bicarbonato dentro del globo y ajústelo a la boca del matraz, sin que caiga el bicarbonato dentro del vinagre.
- Coloquen el matraz en la balanza y midan su masa. Registren el valor en sus cuadernos.
- Viertan el contenido del globo en el vinagre, sin sacar el globo de la boca del matraz y observen que ocurre.
- Una vez terminada la reacción, vuelvan a medir la masa del sistema y registren este valor en sus cuadernos.

3. Preguntas

- ¿Hubo alguna diferencia en la masa del sistema antes y después de la reacción?
- A partir de esta actividad, ¿pueden decir que la masa se conserva?
- ¿Qué hubiese ocurrido si no emplean el globo en esta experiencia?
- ¿Qué harían para estimar la masa del gas liberado en la reacción? Anoten el procedimiento en sus cuadernos. ¿Por qué entre los materiales se incluyó un alfiler?