

MODELO GUION DE PRÁCTICA DE LABORATORIO

1. Título: EXTINTOR CASERO

2. Objetivo (Finalidad de la práctica)

Crear un extintor a partir de materiales comunes.

3. Fundamento teórico (Explicación teórica en la que se basa la práctica)

La reacción química entre el bicarbonato sódico y el ácido del vinagre producen un gas llamado dióxido de carbono,. Este gas es más pesado que el aire por lo que permanece en el vaso, desplazando el aire que contiene el vaso. Al meter la cerilla en el vaso se apaga por falta de oxígeno (necesario para la combustión). Cuando inclinamos el vaso sobre la vela esta se apaga porque el dióxido de carbono desplaza al oxígeno que mantiene la combustión.

4. Materiales y productos

- Cerillas
- Una vela
- Un vaso
- Vinagre
- Bicarbonato sódico

5. Montaje

Colocamos en nuestro puesto de trabajo todo el material: vela, vaso , cerillas, bicarbonato y vinagre.

6. Procedimiento

1. Coloca un vaso con un poco de vinagre.
2. Añade un poco de bicarbonato sódico.
3. Metemos una cerilla en el vaso.
4. Repetimos el punto 1 y 2.
5. Inclina el vaso sobre la vela, sin derramar el vinagre.

