

C
O
I
E
X
I
O

V
I
I
A
D
O

A
R
E
N
T
E
I
R
O

Prácticas de Química

01.- ¿COMO FUNCIONA UN EXTINTOR?

Necesita:

- ❖ Bicarbonato de sodio colocado en una servilleta de papel
- ❖ Un tapon de corcho perforado o plastilina
- ❖ Una pajilla para beber
- ❖ Una botella para agua pequeña (seca)
- ❖ Vinagre
- ❖ Un poco de hilo de coser

Montaje:

Ponga 4 cucharaditas de bicarbonato en la servilleta, cierre y amarre con un hilo en forma de bolsita (tiene que quedar bien sujeto). Introduzca 5 cucharadas de vinagre en la botella. Suspenda la bolsita de bicarbonato dentro de la botella de forma que cuelgue (con una parte del hilo fuera) y no toque el vinagre. Tome el corcho o plastilina y coloque la pajilla en la boca de la botella.

Funcionamiento:

Agite la botella, tapando con el dedo la pajilla y sujetando la botella al mismo tiempo, para mezclar el bicarbonato con el vinagre (sin destapar la pajilla). Quite el dedo y proyecte el gas que sale de la botella sobre una vela encendida.

¿Qué sucede?

La reacción química entre el bicarbonato (una base) y el vinagre (ácido débil) forma dióxido de carbono que llena el recipiente y sale por la pajilla. Como es más pesado que el aire, al enfrentar la vela encendida expulsa el oxígeno. Sin oxígeno la llama se apaga.

