

En este experimento, aprenderás...

- Lo que es el **ácido acético**
- ¿Qué es el **bicarbonato de sodio**?
- Lo que es una **reacción química**

¡Comparte tus resultados! #SPARKCuriosity

Curiosity Labs™ de Merck: Globo autoinflable

SUMINISTROS

- Bicarbonato de sodio blanco
- Vinagre
- Globo estándar
- Botella de plástico pequeño
- embudo (opcional)

Instrucciones

PASO 1

Vierta cuidadosamente $\frac{1}{2}$ taza (120 ml) de vinagre blanco en la botella.

PASO 2

Afloja el cuello del globo estirándolo en varias direcciones varias veces. Inserta el embudo en el cuello del globo y vierte con cuidado 2 cucharaditas. (10 g) de bicarbonato de sodio para que llene de un tercio a la mitad del globo.

PASO 3

Sin voltear el globo, estira y sella lentamente la boca y el cuello del globo sobre toda la boquilla de la botella.

PASO 4

Cuando esté listo, levanta la parte superior del globo para que el bicarbonato de sodio caiga en la botella y se mezcle con el vinagre.

¡Comparte tus resultados! #SPARKCuriosity

curiosidades

El vinagre es en realidad una mezcla de agua y un ácido débil que los químicos llaman ácido acético.

El bicarbonato de sodio es lo que los químicos llaman una base, y se conoce como bicarbonato de sodio.



¿qué paso?

Cuando el vinagre y el bicarbonato de sodio se mezclan, crean una reacción ácido-base, que produce la liberación de muchas burbujas de dióxido de carbono (CO_2). Dentro de la botella, el líquido que era el vinagre tiene más masa que el gas CO_2 , por lo que el CO_2 sube y llena el espacio del globo.