NOMBRE: _____ FECHA: _____

GLOBO INFLABLE

¡Haz que un globo se infle con una reacción química!



PREDICCIÓN

¿Qué crees que pasará cuando mezclemos el vinagre con el bicarbonato de sodio?

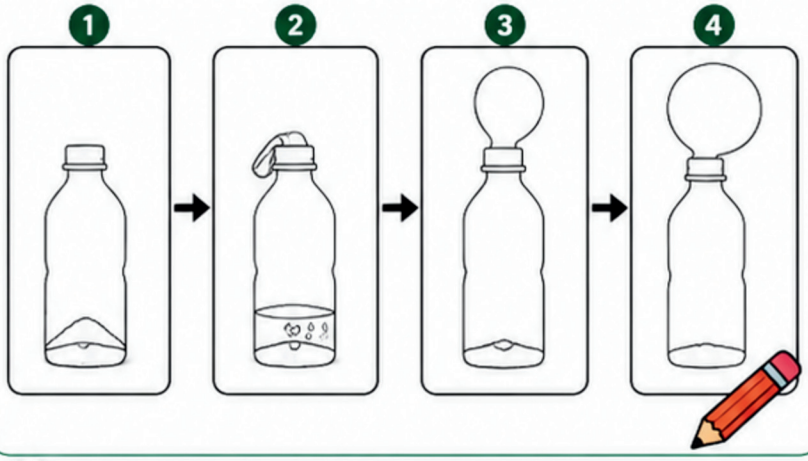
_____

_____

_____

DIBUJA TU EXPERIMENTO

Dibuja lo que crees que pasará paso a paso.



OBSERVACIONES

¿Qué observaste? ¿Qué ocurrió?

_____

_____

_____

¿QUÉ APRENDÍ?

¿Qué aprendiste con este experimento?

_____

_____

PREGUNTA DESAFÍO

¿Qué pasaría si usaras más bicarbonato de sodio o más vinagre? ¿Por qué?

_____

_____

MATERIALES



1 botella plástica de agua (vacía)



1 taza de bicarbonato de sodio



1 taza de vinagre



1 globo

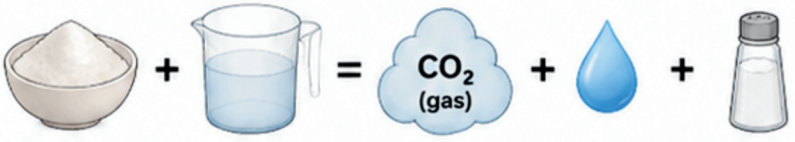
INSTRUCCIONES

1. Agrega el bicarbonato de sodio dentro de la botella vacía.
2. Vierte el vinagre en la botella.
3. Rápidamente coloca el globo en la boca de la botella.
4. Observa cómo el globo comienza a inflarse.
5. Asegúrate de que el globo esté bien colocado para atrapar todo el gas.



¿POR QUÉ SUCEDE ESTO?

Cuando el vinagre (un ácido) reacciona con el bicarbonato de sodio (una base), se forman agua, acetato de sodio (una sal) y gas dióxido de carbono (CO_2). El gas CO_2 se acumula dentro del globo, haciendo que se infle.



Bicarbonato de sodio — Vinagre (ácido) — Agua — Acetato de sodio (sal)

PREGUNTA EXTRA

¿Qué pasaría si usaras agua en lugar de vinagre? ¿Por qué crees que no se inflaría el globo?

_____

_____

NOTA

Coloca rápidamente el globo en la botella para atrapar todo el gas CO_2 y lograr que se infle por completo.



STEAMify LLC