¡El baile efervescente!

Generado por IA — Nueva Escuela Mexicana Digital

Flashcards

PREGUNTA

¿Qué materiales necesitas para realizar el experimento 'El Baile Efervescente'?

RESPUESTA

Un frasco de vidrio transparente, pasas de uva, vinagre blanco de cocina, agua limpia y bicarbonato de sodio.

PREGUNTA

¿Cuál es el primer paso para realizar el experimento?

RESPUESTA

Llena tres cuartas partes del frasco de vidrio transparente con agua limpia.

PREGUNTA

¿Qué sucede cuando mezclas vinagre y bicarbonato de sodio?

RESPUESTA

Se genera gas dióxido de carbono como resultado de la reacción química.

PREGUNTA

¿Por qué las pasas suben y bajan en el experimento?

RESPUESTA

Las burbujas de dióxido de carbono se adhieren a las pasas, haciéndolas flotar. Cuando las burbujas se liberan, las pasas se hunden de nuevo.

PREGUNTA

¿Cuántas pasas necesitas para este experimento?

RESPUESTA

Diez pasas de uva.

PREGUNTA

¿Qué cantidad de vinagre y bicarbonato de sodio se debe usar?

RESPUESTA

Tres cuartas partes de taza de vinagre y dos cucharaditas de bicarbonato de sodio.

PREGUNTA

¿Qué categoría de experimentos incluye 'El Baile Efervescente'?

RESPUESTA

Pertenece a la categoría de experimentos culinarios.

PREGUNTA

¿Por qué no se deben comer los materiales del experimento?

RESPUESTA

Porque el experimento no está diseñado para ser consumido y puede ser peligroso para la salud.

PREGUNTA

¿Qué observas al realizar el experimento 'El Baile Efervescente'?

RESPUESTA

Las pasas suben y bajan continuamente, imitando un baile.

PREGUNTA

¿Qué hace que las burbujas se adhieran a las pasas?

RESPUESTA

La superficie rugosa de las pasas permite que las burbujas de dióxido de carbono se adhieran fácilmente.

Resumen: Descubre la Ciencia Detrás del Baile de las Pasas

Nivel: primaria

- El experimento utiliza materiales comunes como pasas, vinagre, agua, bicarbonato de sodio y un frasco de vidrio transparente.
- La reacción química entre el vinagre y el bicarbonato de sodio produce dióxido de carbono, creando burbujas de gas.
- Las burbujas de dióxido de carbono se adhieren a las pasas, haciéndolas flotar; al liberar el gas, las pasas vuelven a hundirse, simulando un 'baile'.
- El experimento es fácil de realizar, seguro para niños, pero incluye una advertencia de no consumir los materiales utilizados.
- Es una actividad educativa que combina ciencia y diversión, ideal para aprender sobre reacciones químicas de una manera visual y entretenida.

Mapa Conceptual

¡El Baile Efervescente!

Descripción

- Experimento científico
- Categoría: Experimentos culinarios
- Diseño colorido y amigable
- Advertencia: No comer
- Fácil de realizar

Materiales

- Frasco de vidrio transparente
- Pasas de uva
- Vinagre blanco de cocina
- Agua limpia
- Bicarbonato de sodio

Pasos a seguir

- Base líquida: Llena el frasco con agua limpia
- Reaccionantes químicos: Añade vinagre y bicarbonato
- Incorporación de pasas: Echa las pasas al frasco
- Observación del baile: Mira cómo las pasas suben y bajan

Explicación científica

- Reacción química: Vinagre + bicarbonato generan dióxido de carbono
- Burbujas de gas: Se adhieren a las pasas
- Flotación: Las burbujas elevan las pasas
- Liberación de gas: Las pasas se hunden al perder las burbujas