¡Reacción cítrica en bolsa!

Generado por IA — Nueva Escuela Mexicana Digital

Flashcards

PREGUNTA

¿Qué materiales necesitas para realizar el experimento 'Reacción Cítrica en Bolsa'?

RESPUESTA

Limones, bicarbonato de sodio, bolsa con cierre hermético y 50 ml de agua.

PREGUNTA

¿Cuál es el primer paso para realizar el experimento?

RESPUESTA

Exprimir 6 limones directamente en el fondo de la bolsa hermética, asegurando que no queden semillas flotando.

PREGUNTA

¿Qué sucede cuando mezclas jugo de limón, agua y bicarbonato de sodio en la bolsa hermética?

RESPUESTA

Se genera una reacción química que libera dióxido de carbono, inflando la bolsa hasta que explota.

PREGUNTA

¿Qué compuesto químico se libera durante la reacción cítrica en bolsa?

RESPUESTA

Dióxido de carbono (CO_2).

PREGUNTA

¿Por qué es importante realizar el experimento bajo la supervisión de un adulto?

RESPUESTA

Porque la bolsa puede explotar debido a la presión interna, lo que podría causar accidentes si no se maneja con cuidado.

PREGUNTA

¿Qué función tiene el ácido cítrico del limón en el experimento?

RESPUESTA

El ácido cítrico reacciona con el bicarbonato de sodio y el agua, liberando dióxido de carbono como parte de la reacción química.

PREGUNTA

¿Qué ocurre si no cierras la bolsa hermética correctamente después de agregar los ingredientes?

RESPUESTA

El gas dióxido de carbono escapará y la bolsa no se inflará ni explotará.

PREGUNTA

¿Dónde se recomienda colocar la bolsa durante el experimento?

RESPUESTA

En el lavadero o tarja para evitar ensuciar o dañar otras superficies.

PREGUNTA

¿Qué categoría de experimentos incluye 'Reacción Cítrica en Bolsa'?

RESPUESTA

Experimentos explosivos.

PREGUNTA

¿Qué libro inspiró el experimento 'Reacción Cítrica en Bolsa'?

RESPUESTA

El libro '365 Experimentos de Ciencias', Lexus Editores, Edición 2025.

Resumen: Explosión Química con Limones: Aprende sobre Reacciones Ácidas

Nivel: primaria

- El experimento utiliza materiales simples como limones, bicarbonato de sodio, agua y una bolsa hermética para demostrar una reacción química.
- El ácido cítrico del limón reacciona con el bicarbonato de sodio, generando dióxido de carbono que infla y explota la bolsa.
- El procedimiento es seguro y educativo, pero debe realizarse bajo la supervisión de un adulto.
- Se incluye una explicación científica sencilla sobre cómo la reacción química genera gas y presión en la bolsa.
- Es una actividad práctica y divertida para aprender sobre química básica y observar fenómenos físicos.

Mapa Conceptual

¡Reacción Cítrica en Bolsa!

Descripción

- Experimento educativo
- Categoría: Experimentos explosivos
- Diseño visual y atractivo
- Requiere supervisión de un adulto

Materiales

- Limones
- Bicarbonato de sodio
- Bolsa con cierre hermético
- 50 ml de agua

Pasos a Seguir

- Extracción cítrica: Exprimir jugo de limón en la bolsa
- Preparación química: Tener bicarbonato listo
- Combinación final: Mezclar ingredientes y sellar la bolsa
- Punto de reposo: Observar la reacción desde una distancia segura

Explicación Científica

- El limón contiene ácido cítrico
- Reacción química con bicarbonato y agua
- Generación de dióxido de carbono
- El gas infla la bolsa hasta que explota

Recomendaciones

- Realizar el experimento bajo supervisión
- Colocar la bolsa en un lugar seguro (lavadero o tarja)
- Mantener distancia durante la reacción