¡Despegue por presión!

Generado por IA — Nueva Escuela Mexicana Digital

Flashcards

PREGUNTA

¿Qué materiales necesitas para realizar el experimento '¡Despegue por presión!'?

RESPUESTA

Un envase plástico pequeño con tapa a presión, agua limpia, una pastilla antiácida efervescente y una charola o plato de plástico.

PREGUNTA

¿Cuál es el primer paso para realizar el experimento?

RESPUESTA

Busca un área abierta en el patio escolar y coloca la charola sobre una superficie plana.

PREGUNTA

¿Qué ocurre cuando mezclas agua y una pastilla antiácida efervescente dentro del envase?

RESPUESTA

Se libera dióxido de carbono, lo que aumenta la presión dentro del envase cerrado.

PREGUNTA

¿Por qué es importante tomar una distancia de seguridad de tres metros?

RESPUESTA

Para evitar cualquier accidente cuando el envase sea lanzado al aire debido a la presión acumulada.

PREGUNTA

¿Qué sucede cuando la presión dentro del envase aumenta lo suficiente?

RESPUESTA

La tapa sale empujada contra la base y el envase se proyecta hacia arriba como un cohete.

PREGUNTA

¿Qué función tiene la charola o plato de plástico en el experimento?

RESPUESTA

Sirve como base para colocar el envase boca abajo y evitar que el agua o el envase dañen la superficie.

PREGUNTA

¿Cómo se llama el fenómeno químico que impulsa el envase hacia arriba?

RESPUESTA

La generación de dióxido de carbono y el aumento de presión interna en un espacio cerrado.

PREGUNTA

¿Qué debes hacer inmediatamente después de agregar la pastilla antiácida al envase?

RESPUESTA

Sellar el envase con la tapa a presión de inmediato y colocarlo boca abajo sobre la charola.

PREGUNTA

¿Qué libro sirve como referencia para este experimento?

RESPUESTA

“365 Experimentos de Ciencias”, Lexus Editores, Edición 2025.

PREGUNTA

¿Por qué es importante realizar este experimento en un área abierta?

RESPUESTA

Para garantizar la seguridad y evitar daños en espacios cerrados al lanzar el envase al aire.

Resumen: Explora la Ciencia con el Experimento '¡Despegue por Presión!'

Nivel: primaria

- Este experimento utiliza materiales simples como un envase plástico, agua y una pastilla efervescente para demostrar principios básicos de química y física.
- El proceso genera dióxido de carbono dentro del envase, aumentando la presión interna y causando un despegue similar al de un cohete.
- Las instrucciones están organizadas en pasos claros y visuales, lo que facilita la realización del experimento en un entorno seguro.
- Es una actividad educativa ideal para aprender sobre reacciones químicas y el concepto de presión en un espacio controlado.
- El experimento fomenta la curiosidad científica y la observación de fenómenos cotidianos de manera divertida y práctica.

Mapa Conceptual

¡Despegue por presión!

Descripción

- Experimento científico
- Categoría: Experimentos reaccionarios
- Guía visual con ilustraciones
- Organizado en materiales y pasos
- Explicación del fenómeno químico

Materiales

- Envase plástico pequeño con tapa a presión
- Agua limpia
- Pastilla antiácida efervescente
- Charola o plato de plástico

Pasos a seguir

- Límite de espacio: área abierta y charola en superficie plana
- Carga líquida: agregar agua al envase
- Montaje rápido: añadir pastilla y sellar el envase
- Impulso final: esperar despegue desde una distancia segura

Explicación del fenómeno

- Reacción química: agua y antiácido liberan dióxido de carbono
- Aumento de presión interna
- Proyección del envase como un cohete

Presentación

- Colorida y atractiva
- Fácil de seguir
- Incluye ilustraciones