

Curiosity Labs™ de Merck:
plastilina efervescente

En este experimento, aprenderás...

- Lo que es un **cambio químico**
- Cómo los científicos determinan si ha ocurrido un cambio químico

¡Comparte tus resultados!#SPARKCuriosity

plastilina efervescente

SUMINISTROS

- Jugo de limón
- Guantes
- Cuentagotas
- Papel vegetal
- Bicarbonato de sodio
- Almidón de maíz
- Acondicionador de cabello

Instrucciones

PASO 1

Coloca un pedazo de papel vegetal frente a ti.

PASO 2

Agrega $\frac{1}{2}$ taza (64 g) de almidón de maíz, $\frac{1}{4}$ taza (32 g) de bicarbonato de sodio y $\frac{1}{4}$ taza (32 g) de acondicionador encima del papel vegetal.

PASO 3

Mezcla todos estos ingredientes en la parte superior del papel vegetal para crear una plastilina

PASO 4

Después de mezclar a la consistencia deseada, aplanar su plastilina y agregar gotas de jugo de limón en la parte superior para que se burbujee. (nota: la plastilina solo se burbujeará muchas veces debido al almidón de maíz, por lo que no necesita mucho jugo de limón).

¡Comparte tus resultados! #SPARKCuriosity

curiosidades

¿Cómo puedes saber que se produjo un cambio químico?

Aquí hay algunas pistas que generalmente indican un cambio químico (burbujas, cambio de color e intercambio de energía (calor o luz)).



¿qué paso?

¡Createste una reacción química! El bicarbonato de sodio está reaccionando con el jugo de limón para liberar dióxido de carbono en forma de burbujas.