

Curiosity Labs™ por Merck:
Massinha Efervescente

Nesse experimento, você vai aprender...

- O que é uma **mudança química**
- Como os cientistas determinam se ocorreu uma mudança química

Compartilhe seus resultados! #SPARKCuriosity

Curiosity Labs™ por Merck: Massinha Efervescente

Materiais

- Suco de Limão
- Amido de milho
- Condicionador de cabelo
- Papel Vegetal
- Luvas
- Bicarbonato de sódio
- Conta - gotas

Instruções

PASSO 1

Coloque um pedaço de vegetal sobre a mesa.

PASSO 2

Adicione ½ xícara (64 g) de amido de milho, ¼ xícara (32 g) de bicarbonato de sódio e ¼ xícara (32 g) de condicionador em cima do papel vegetal.

PASSO 3

Misture todos esses ingredientes em cima do papel vegetal para criar a massinha.

PASSO 4

Depois de misturar e chegar na consistência desejada, amasse a mistura e adicione gotas de suco de limão por cima para que ele efervesça. (note: a massinha só vai efervescer tantas vezes devido ao amido de milho. Não há necessidade de continuar adicionando suco de limão uma vez que as bolhas tenham parado).

Compartilhe seus resultados! #SPARKCuriosity

FATOS CURIOSOS

Como você pode dizer que ocorreu uma mudança química?

Aqui estão algumas pistas que normalmente sinalizam uma mudança química: bolhas, mudança e cor e troca de energia "calor ou luz".



O que acontece?

Uma reação química foi criada! O bicarbonato de sódio está reagindo com o suco de limão para liberar dióxido de carbono na forma de bolhas.