



Receita de Experimento

Ciclo I (1º ao 5º ano)
Química · Combustão espontânea



Casa de Curioso



VÍDEO

Pergunta / Problema:

É possível haver combustão espontânea?

Objetivo:

Mostrar, por meio de um experimento, que pode ocorrer a combustão espontânea de alguns materiais.

Palavras-chave:

Combustão espontânea ? Fogo ? Reação Química

Materiais:

Dois pedaços de algodão, uma colher de permanganato de potássio, três gotas de glicerina e um pequeno azulejo

Como fazer:

Colocar o azulejo no centro da mesa e, em cima dele, um pedaço de algodão bem fofinho.

Em seguida colocar uma colher de permanganato de potássio no centro do algodão.

Feito isso, deve-se pingar três gotas de glicerina em cima do permanganato.

Rapidamente, cubra tudo com outro pedaço de algodão bem fofinho.

Neste momento, todos devem se afastar e aguardar o resultado final.

O que aconteceu:

Em alguns segundos, o algodão começa a pegar fogo.

Quando juntamos o permanganato de potássio e a glicerina, ocorre uma reação química com a liberação de energia.

Esta energia é liberada em forma de calor, que aumentou a temperatura, fazendo o algodão pegar fogo.

Quanto mais fofinho (cheio de ar) o algodão estiver, mais depressa ele pegará fogo.

Está é uma experiência chamada "combustão espontânea", pois não houve a necessidade de iniciar a queima do algodão, ou seja, sem precisar chegar perto dele uma fonte de calor.