



Receita de Experimento

Ciclo I (1º ao 5º ano)
Química · Reações químicas



Casa de Curioso



VÍDEO

Pergunta / Problema:

Como retirar a casca de um ovo cru?

Objetivo:

Demonstrar que a mistura de substâncias químicas produzem reações e as substâncias resultantes podem também sofrer transformações físicas.

Palavras-chave:

Reações químicas, ovo, acetato de cálcio

Materiais:

1 ovo, vinagre, 1 copo

Como fazer:

Coloque o vinagre no copo;
Coloque o ovo dentro do copo;
Aguarde 24 horas;
Retire o ovo de dentro do copo;
Delicadamente, passe um pano e vá retirando a casca do ovo sem quebrá-lo.

O que aconteceu:

A casca do ovo saiu totalmente. Isso porque a casca é composta pelo sal, chamado de carbonato de cálcio. A substância que forma o vinagre é o ácido acético. Juntos, formam o acetato de cálcio, um sal solúvel em água. As bolhas formadas na superfície da casca foram produzidas pelo gás dióxido de carbono, que é liberado durante a reação. Assim, a reação entre o carbonato de cálcio e o ácido acético faz com que a casca se dissolva.