



Receita de Experimento

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

Fotonovela



Casa de Curioso



Pergunta / Problema:

Como tirar a casca de um ovo sem quebrá-la?

Objetivo:

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

Palavras-chave:

transformações físicas, reações

Materiais:

- ? 1 pote de vidro com tampa
- ? 1 garrafa de vinagre branco
- ? 1 ovo

Como fazer:

- 1) Coloque o ovo dentro do pote de vidro.
- 2) Encha o frasco com vinagre branco até cobrir o ovo.
- 3) Tampe o frasco. Observe que várias bolhas surgem na superfície da casca.
- 4) Deixe-o descansar por 24 horas.

O que aconteceu:

A casca do ovo 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.