



COMO ENCHER BALÕES?

IMAGEM



DESCRIÇÃO

Execução de uma experiência com reações químicas que libertam gás utilizando produtos de culinária.

CONSTRUÇÃO

MATERIAL

- Um balão;
- Uma colher de sopa;
- Um copo de medida;
- Uma garrafa de plástico 0,33 l.

Reagentes:

- Vinagre;
- Bicarbonato de sódio.

CONCEITOS CIENTÍFICOS

- Reações químicas;
- Libertação de gás.

PROCEDIMENTO

1. Colocar uma colher de bicarbonato de sódio na garrafa;
2. Medir 20cl de vinagre e adicionar à garrafa;
3. Colocar rapidamente o balão no gargalo da garrafa.

EXPLICAÇÃO CIENTÍFICA

A mistura entre o bicarbonato de sódio e o vinagre (ácido acético) causa uma reação química que liberta dióxido de carbono (CO_2). Este transita da garrafa para o balão enchendo-o.

OUTROS CONTEÚDOS DESTA ATIVIDADE

- Vídeo explicativo – EduCiência: Como encher balões?;
- Guia da atividade;

Disponíveis gratuitamente em:

www.academiaeduscience.pt/ver_video.php?tipo=ciencias_ludicas&id=1