Laboratório: O balão mágico

Relatório da experiência

Material:

- _____
- _____
- _____
- _____

Reagentes:

- _____
- _____

Resultados/Observações

Assinala as frases que estão de acordo com aquilo que observaste.

- () O balão encheu assim que se colocou o bicarbonato de sódio lá dentro.
- () O bicarbonato de sódio dissolveu-se.
- () O balão encheu quando o bicarbonato de sódio caiu sobre o vinagre.
- () O balão da garrafa mais pequena encheu mais do que o da garrafa maior.
- () Nenhum dos balões encheu.

Conclusões

Completa a frase.

Quando o ácido do _____ reage com o bicarbonato de sódio forma-se um _____. Esse gás, que se chama _____, faz encher o _____. Quanto maior for a garrafa mais espaço existe para o gás que se forma, por isso na garrafa maior o balão enche _____. Na garrafa mais pequena o gás tem de _____ e por isso enche mais o balão.

Laboratório: O balão mágico

Soluções

Material:

- 1 garrafa de plástico de 50 cl
- 1 colher de café
- 1 copo de medida
- 1 garrafa de plástico de 1 l

Reagentes:

- Bicarbonato de sódio
- Vinagre

Resultados/Observações

O balão encheu quando o bicarbonato de sódio caiu sobre o vinagre.
O balão da garrafa mais pequena encheu mais do que o da garrafa maior.

Conclusões

Quando o ácido do vinagre reage com o bicarbonato de sódio forma-se um gás. Esse gás, que se chama dióxido de carbono, faz encher o balão. Quanto maior for a garrafa mais espaço existe para o gás que se forma, por isso na garrafa maior o balão enche menos. Na garrafa mais pequena o gás é obrigado a subir e por isso enche mais o balão.