

BALÕES DE FESTA

Em festas de aniversário, observamos os balões que enfeitam o ambiente. Esses balões, quando “enchidos” com ar através do sopro, não pairam no ar como outros que são “enchidos” com o gás hélio (He) ou hidrogênio (H). Qual a explicação para esse fenômeno?

Para respondermos essa pergunta, temos que pensar em uma propriedade que todos os materiais possuem: a densidade. A densidade é uma relação entre a massa do material e o volume ocupado por esse. Já observou que, quando colocamos um cubo de gelo em um copo de água, esse cubo flutua? Esse fenômeno também pode ser explicado pela densidade. O cubo de gelo, por possuir densidade inferior a da água líquida, flutua.

Os balões preenchidos com gases não fogem a regra! Quando enchidos com gases de menor densidade em relação ao meio em que se encontram, esses balões flutuam. Assim, quando os balões estão preenchidos com gás hélio, eles flutuam, porque a densidade deste gás é inferior à densidade do ar que respiramos. Se tiver que soprar para encher um balão, ele não flutuará porque o gás que passou pelo seu pulmão continua tendo a mesma densidade que os gases externos, que formam o ar, como oxigênio, nitrogênio, gás carbônico e muitos outros gases.

Na próxima festa, divirta-se com essa Química!

Texto escrito por Lilian Mariane Fiuza e Paulo Henrique Cota, do Colégio Técnico da UFMG, premiados no Concurso de textos científicos promovido pelo **Departamento de Química e Diretoria de Divulgação Científica da UFMG** em comemoração ao Ano Internacional da Química.



teia de textos



BHTRANS



PREFEITURA
BELO HORIZONTE



Conselho Nacional de Desenvolvimento Científico e Tecnológico



Fundação de Amparo à Pesquisa do
Estado de Minas Gerais



UFMG

Projeto realizado com o apoio do PROEXT 2010 - MEC/SESu.

31 | 3586 2511

www.teiadetextos.com.br

www.ufmg.br/ciencianoar

teiadetextos@gmail.com