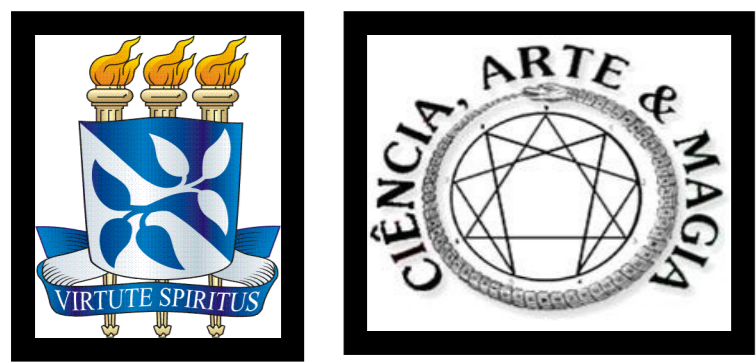


Sangue do diabo

FERREIRA, F. de M.; PAMPONET, B.S.S.; CERDEIRA, I.M.G.; ARAÚJO, B.R.N. de.



Colégio Estadual Alfredo Magalhães
Centro Avançado de Ciências, Projeto Social de Educação, Vocação e Divulgação Científica "Ciência, Arte & Magia",

CEAM

E-mail do autor: fabio_moura_ferreira@hotmail.com

Introdução

O experimento "Sangue do Diabo" existe há muito tempo. Antigamente, ele era usado para dar medo nas pessoas quando a solução era jogada na roupa das mesmas. A substância manchava a roupa, mas o que eles não sabiam que depois sumia.



<http://efeitoazaron.com/images/sangue.jpg>

http://3.bp.blogspot.com/_bpTbwBQtHQ/ShqQXAYicXI/AAAAAAAAAFI/nXsyf6PJ8mg/s400/sangue+diabo.jpg

Objetivo

O objetivo foi demonstrar que o hidróxido de amônio é uma base volátil usando o indicador fenolftaleína.

Matérias e Método

Para a construção deste experimento foi necessário: um béquer, hidróxido de amônia (50%), um bastão de vidro, água, um erlenmeyer, fenolftaleína e um pedaço de pano ou papel branco. No béquer misturamos água, hidróxido de amônia e em seguida fenolftaleína. Depois, coloca-se a solução no pedaço de pano ou na folha de papel branco.



<http://www.pontociencia.org.br/mensagens/boletim161109/sangue.jpg>

Resultado

Quando se mistura o hidróxido de amônia com a água, não há mudança de cor. Já quando misturamos a fenolftaleína, a solução muda de coloração. Isso acontece porque a fenolftaleína é um indicador de pH, o seja é um indicador de ácido-base dos composto químico. Mesmo quando adicionado em pequenas quantidades a uma solução, ela permite conhecer se a solução é ácido, base ou neutro. Estes corante são dotado de metacromia, que é a capacidade de mudar de coloração em função do pH meio. Nesse caso ele reage com o hidróxido de amônia, mudando de incolor a cor rosa. Depois de um tempo, a substância volta a ficar incolor, porque a hidróxido de amônia é volátil, ou seja, evapora facilmente.



<http://i188.photobucket.com/albums/z99/fisicomaluco/sanguedodiabo.jpg>

Conclusão

Com este experimento percebe-se que existem vários tipos de reação entre substâncias e até muitas vezes identificar se a mesma é ácida ou básica.

Bibliografia

GUERRA, D. M. J. ; LUZ, M. C. P. ; BARROS, S. M. C. **Experimentando e Descobrimdo Ciências**. 1. ed. Salvador: Arts Gráficas Indústria Ltda, 1998. v. 4. 324 p.

BARROS, C.; PAULINO, W.R. **Ciências: Física e Química**. 8a. Série. Editora Ática. 2006. 256p.