

AS CORES DA FENOLFTALEÍNA

Informações para os professores

1 - Materiais e reagentes necessários

Cápsula de porcelana ou godé, vareta de vidro, solução de fenolftaleína, hidróxido de sódio sólido e ácido sulfúrico concentrado.

2 - Recomendações de segurança

Não tocar com as mãos o hidróxido de sódio. O ácido sulfúrico concentrado é muito corrosivo e deve estar contido num frasco conta-gotas.

3 - Objectivos didácticos e sugestões especiais

A experiência pode ser realizada por alunos do 9º ao 12º ano e serve para mostrar que o tipo de reacções que uma substância experimenta pode depender da concentração dos reagentes. Mostra-se que a fenolftaleína, em soluções muito concentradas de ácidos e de bases, se comporta de um modo pouco familiar.

A completa interpretação dos fenómenos fica limitada aos alunos de Química Orgânica, que tenham conhecimentos sobre deslocalização electrónica.