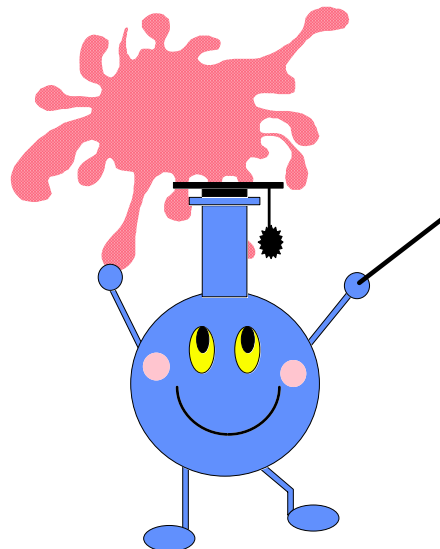


A QUÍMICA É DIVERTIDA



A TINTA QUE DESAPARECE

Reagentes:

- Etanol a 95%.
- NaOH 1,0M.
- Solução de timolftaleína em 50% de água – 50% de etanol.

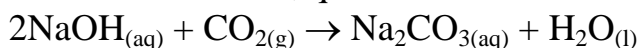
Procedimento experimental:

Usar óculos de protecção. Apagar todas as chamas quando estiver a utilizar o etanol.

- 1- Deitar cerca de 50 ml de etanol para dentro de um copo.
- 2- Juntar algumas gotas de indicador de timolftaleína.
- 3- Adicionar, gota a gota, a quantidade estritamente necessária de uma solução de NaOH para de obter uma solução azul escura.
- 4- Guardar a “tinta que desaparece” num esguicho de laboratório.

Explicação:

O hidróxido de sódio reage com o dióxido de carbono do ar para dar carbonato de sódio, que é menos básico do que o hidróxido de sódio.



O carbonato de sódio, menos básico, faz com que o indicador mude de cor, de azul para incolor. A gama incolor para a timolftaleína situa-se abaixo de pH 9.3, a gama azul está acima de pH 10.5 e a mudança de cor dá-se entre pH 9.3 e pH 10.5.

O álcool evapora e deixa o resíduo incolor.