

ELECTRÓLISE DO CLORETO DE SÓDIO

Informações para os professores

1 - Materiais e reagentes necessários

Carregador de telemóvel sem utilização, cápsula de plástico (serve o fundo de uma garrafa plástica de água), cápsula de Petri de $\phi = 20$ cm, placa de vidro ou plástico transparente para cobrir a cápsula de Petri, duas minas de grafite, uma rolha de cortiça (para cortar em bocados apropriados), cola (tipo Universal), cloreto de sódio, solução de fenolftaleína.

2 - Recomendações de segurança

Cuidado com a utilização da corrente eléctrica da rede. Embora o Cl_2 seja tóxico, a quantidade libertada é pequena.

3 - Objectivos didácticos e sugestões especiais

A experiência destina-se a alunos do 12º ano, embora possa ser realizada por alunos de anos anteriores. O objectivo é analisar as transformações na solução, mas não se identificam os gases libertados. Apresenta-se a reacção de deslocamento do dióxido de iodetos por acção do dicloro.