

Experimento cadastrado por **Filipe Matheus** em 24/06/2010

Classificação ● ● ● ● ● (baseado em 1 avaliações)

Total de exibições: **11533** (até 10/06/2013)

Palavras-chave: Quimica

Onde encontrar o material?
em laboratórios e lojas especializadas

Quanto custa o material?
até 10 reais

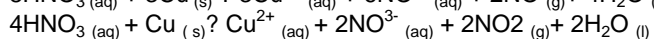
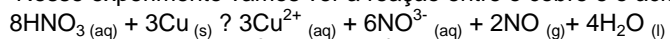
Tempo de apresentação
até 10 minutos

Dificuldade
fácil

Segurança
requer cuidados especiais

Introdução

Nesse experimento vamos ver a reação entre o cobre e o ácido nítrico que é traduzida pelas seguintes equações químicas:



Materiais necessários

- 1 Becker de 250ml
- Ácido Nítrico concentrado(HNO3)
- 1 Fio de Cobre(7 cm)



Enrolar o fio de cobre e colocá-lo no interior do becker.



Passo 2

Adicionar ao cobre cerca de 50mL de ácido nítrico e observar.



Passo 3

Conselhos de Segurança

O ácido nítrico concentrado é um produto muito perigoso, e por isso deve sempre ser manuseado com cautela, sempre usando luvas (viton), óculos de proteção e máscara. Não inalar os vapores, e se o produto entrar em contato com a pele deve-se lavar o local com água.

Passo 4

Resultados

Após a junção de ácido nítrico ao cobre que se encontrava no fundo do becker verifica-se imediatamente a liberação de gases de cor castanha amarelada que borbulham numa solução de cor verde lima intensa. Estes fatos, observáveis a olho nu constituem evidências de que ocorreu uma reação química. Efetivamente, o ácido nítrico reage com cobre, originando novas substâncias com propriedades diferentes das primeiras, em que uma delas é um gás (óxidos de azoto – extremamente nocivos), e a outra constitui um sal de cobre (Nitrato de cobre (II)) que fica em solução, sendo a mistura destas substâncias novas formadas responsável pela cor verde lima da solução.

