

Actividade Experimental nº 1

Dissolução do cloreto de amónio e preparação de um refresco

Nesta experiência vais estudar o que acontece quando preparas um refresco. Vais ter surpresas, mas os químicos sabem explicar...

Antes de começares a realizar a actividade deves verificar se tens todo o material e reagentes necessários (coloca um visto no respectivo quadrado).

O trabalho laboratorial envolve sempre alguns riscos por isso tem cuidado com o manuseamento do material e dos reagentes. Na tabela apropriada verifica os principais cuidados que deves ter. Se tiveres dúvidas, chama o teu monitor!

Material

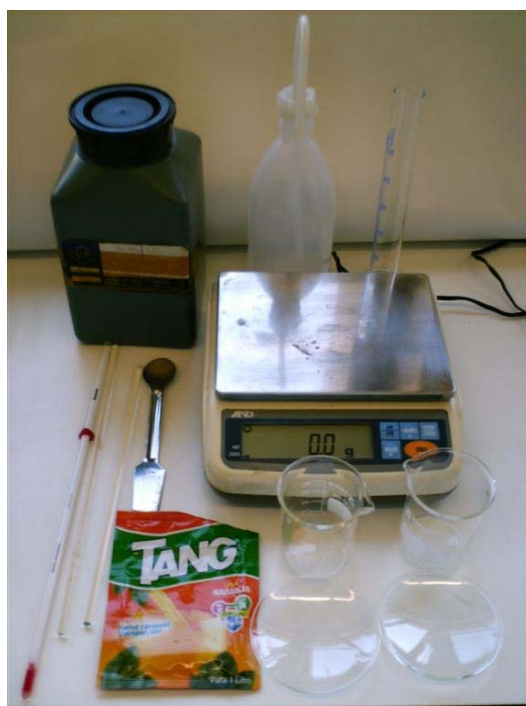
- ✓ 1 Proveta de 100 ml
- ✓ Esguicho de água desionizada
- ✓ 2 Gobelés de 100 ml
- ✓ 2 Vidros de relógio
- ✓ Balança
- ✓ Termómetro
- ✓ 2 Varetas
- ✓ 2 Colheres

Reagentes

- ✓ Cloreto de amónio (NH_4Cl)
- ✓ Tang (sumo em pó)

Precauções/segurança

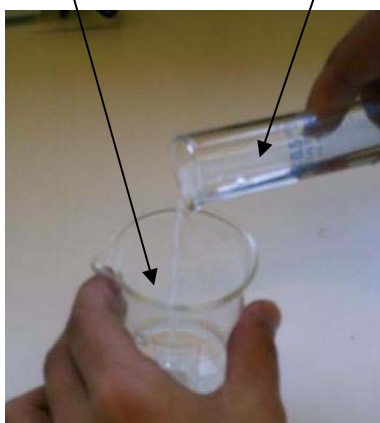
- Cloreto de amónio (NH_4Cl): R: 22,36 S: 22



Procedimento

Nesta experiência vais juntar o cloreto de amónio à água, mexer e medir a temperatura. Tens que realizar várias operações, como se ilustra nas figuras que se seguem.

Gobelé
Proveta



Transfere 50 ml de água

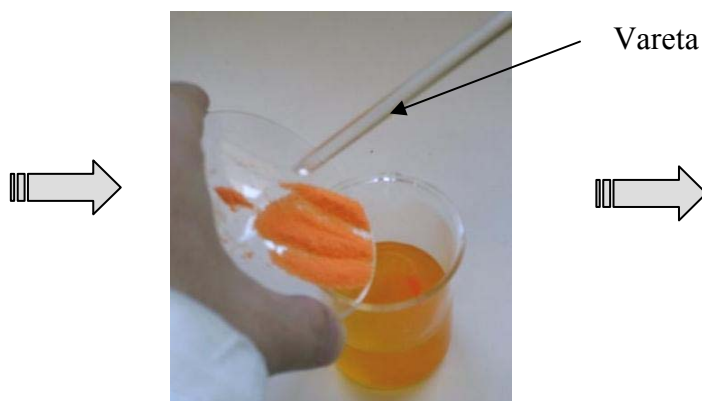


Mede e regista a temperatura

Vidro de relógio



Pesa 10 g de Tang



Dissolve o Tang na água,
agitando com a vareta,



Mede e regista a temperatura

Repete o mesmo procedimento, utilizando agora cloreto de amónio no lugar do Tang.

Soluto	Temperatura iniciar	Temperatura final
Tang		
Cloreto de amónio		

Como variou a temperatura?

A dissolução do Tang e do cloreto de amónio são dois exemplos de processos endotérmicos. Lembras-te do que são processos endotérmicos?
