

## Actividade Experimental nº 7

### Reacção entre o bicarbonato de sódio e o vinagre Lei de Lavoisier

*Já ouviste dizer que numa reacção química “nada se perde, nada se gasta, tudo se transforma”? Parece magia, mas não é, e 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 monitor!

#### Material

- ✓ Balão de borracha
- ✓ Matraz de 200 mL
- ✓ Macroespátula
- ✓ Balança
- ✓ Proveta de 25 mL
- ✓ Funil

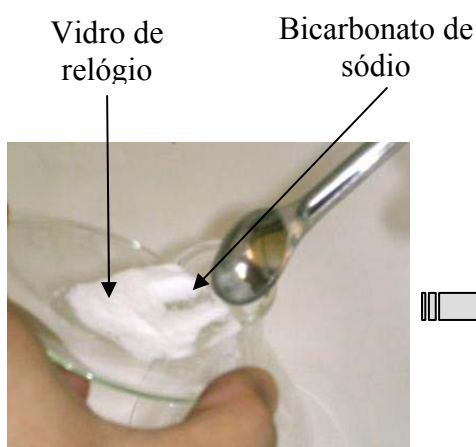
#### Reagentes

- ✓ Bicarbonato de sódio
- ✓ Vinagre

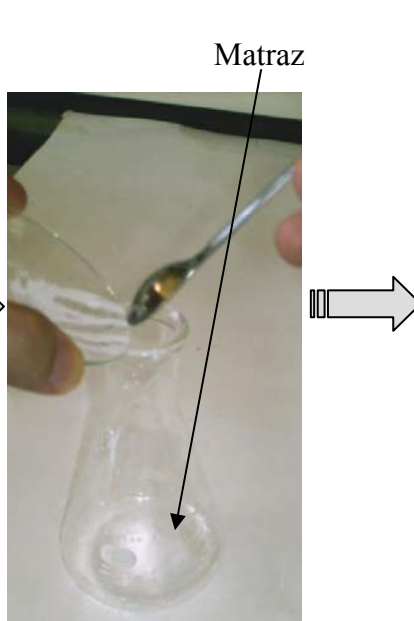


## Procedimento

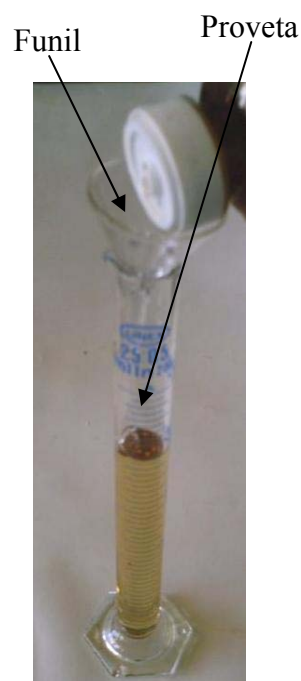
Nesta experiência vais fazer reagir bicarbonato de sódio com vinagre. Vais medir a massa do conjunto antes e depois da reacção. Tens que realizar várias operações, como se ilustra nas figuras que se seguem.



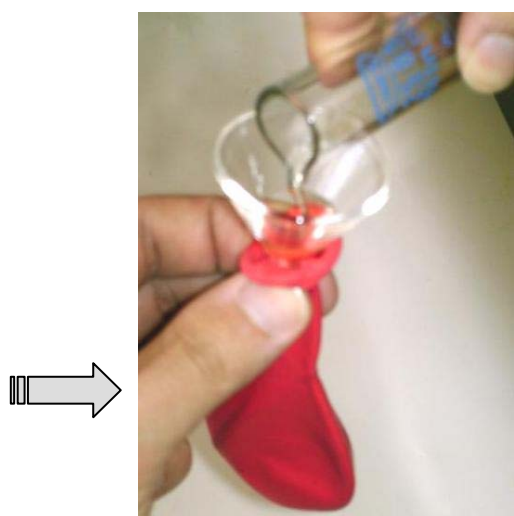
Pesa 3 gramas de bicarbonato de sódio.



Introduz o bicarbonato de sódio num matraz



Mede 20 mL de vinagre.



Transfere o vinagre para o balão.



Adapta o balão à boca do matraz com o cuidado de não deixar cair vinagre no seu interior. Pesa o conjunto matraz+balão na balança e regista a massa na folha de laboratório.

Retira o conjunto da balança. Introduz o vinagre do interior do balão no matraz (sem retirar o balão da boca do matraz) e espera alguns instantes. Pesa novamente o conjunto e regista a massa.

	Massa do conjunto
Sem introduzir vinagre no matraz	
Depois de introduzir vinagre no matraz	

Como variou a massa do conjunto? O que concluis?

---

---

---