

## Experiência da Vela (1)

### Objetivo:

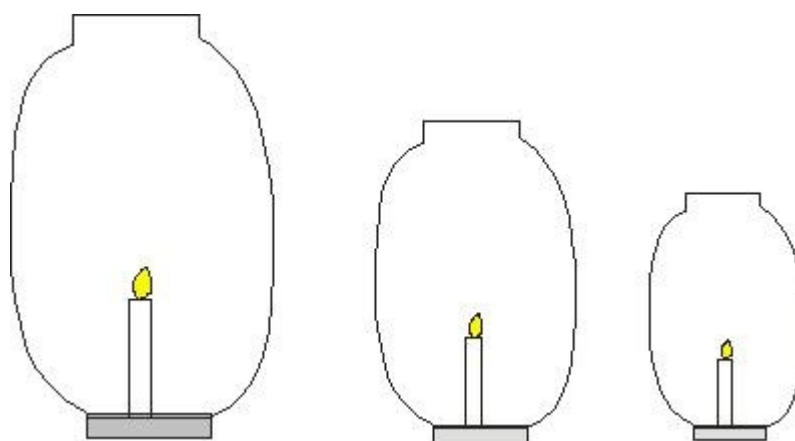
Mostrar que o oxigênio é necessário para a combustão utilizando-se velas.

### Material:

- 3 velas de aniversário
- 3 Potes de vidro de diferentes volumes.

### Procedimento:

Acender as velas e pingar um pouco de cera na parte interna de cada tampa dos potes e colar as velas nessa cera derretida. Feche os potes como mostra a figura abaixo.



**Figura 1**

Você notará que no pote de maior volume , a vela demorará mais tempo para apagar.

Depois de apagadas as velas, abra um dos potes, acenda a vela correspondente e torne a fechar o pote. Você vai notar que a vela apaga imediatamente. Isso porque o oxigênio que existia no pote foi transformado em outro gás: o CO<sub>2</sub>. Pode-se ver também que quanto maior a quantidade de gás (quantidade de ar), mais tempo vai demorar a vela para apagar.

Fonte:[http://www.ciencia.iao.if.usp.br/tudo/exibir.php?midia=rip&cod=\\_experienciadavela1-termologia-txttem0010](http://www.ciencia.iao.if.usp.br/tudo/exibir.php?midia=rip&cod=_experienciadavela1-termologia-txttem0010)