

## O MISTERIOSO CUBO DE GELO SUBMERSO

### Material:

Água  
Cubos de gelo  
Álcool etílico  
2 Gobelés

### Procedimento:

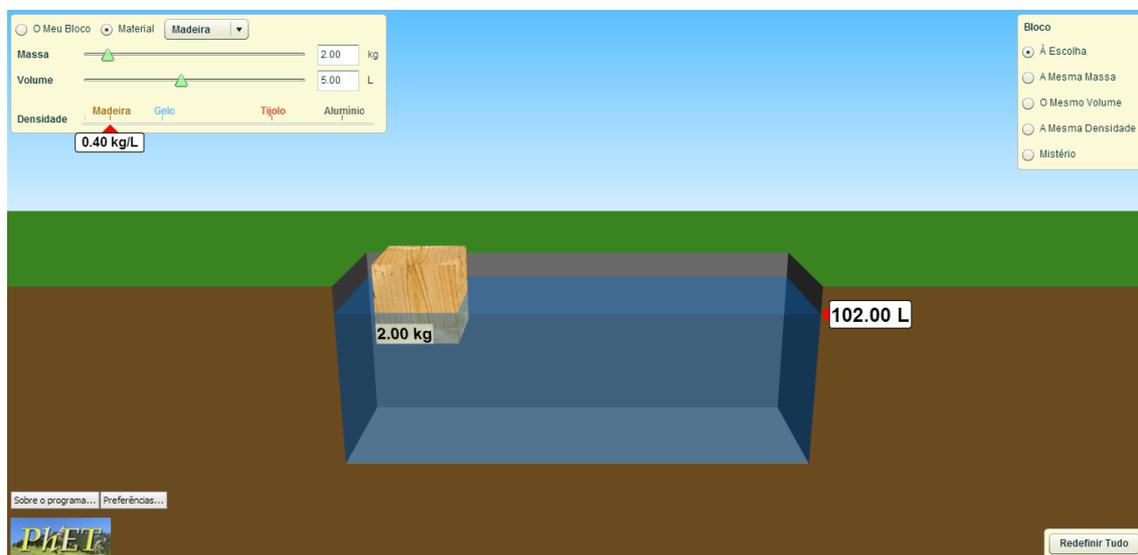
1. Encher gobelé com água até 2/3 da sua capacidade.
2. Encher gobelé com álcool etílico até 2/3 da sua capacidade.
3. Colocar um cubo de gelo em cada um dos gobelés.

### Conclusão:

O diferente comportamento do cubo de gelo em cada um dos gobelés (o cubo de gelo no gobelé com água, flutua; o cubo de gelo no gobelé com álcool etílico submerge) deve-se à relação entre a densidade do fluido em questão e do gelo aí colocado. Na água, o gelo flutua pois possui densidade inferior ao da água, no álcool etílico, o gelo submerge pois a densidade do gelo é superior à do álcool etílico.

$$(\rho_{\text{gelo}} = 0,92 \text{ g/cm}^3; \rho_{\text{água}} = 1 \text{ g/cm}^3; \rho_{\text{álcool etílico}} = 0,8 \text{ g/cm}^3).$$

### Recurso educativo digital para exploração conjunta com a experiência



Página de internet onde obter o recurso: <https://phet.colorado.edu/pt/simulation/density>