



Protocolo "Qual é mais denso?"



Material necessário:

- ⇒ 1 Proveta
- ⇒ 2 Globés
- ⇒ 1 Vareta
- ⇒ Garrafa de esguicho

Reagentes:

- ⇒ Óleo alimentar
- ⇒ Álcool etílico
- ⇒ Mel
- ⇒ Água
- ⇒ Corante alimentar

Procedimento:

- 1.º - Coloca 150 ml de água no goblé e adiciona o corante alimentar
- 2.º - Deita a água na proveta
- 3.º- De seguida junta 100ml de óleo à água
- 4.º- Adiciona 50ml de álcool
- 5.º- Junta o mel e observa o que acontece



O que aconteceu?

Existem líquidos que flutuam em outros líquidos! Quando existem derrames de petróleo no mar, praticamente todos nós já observamos o petróleo derramado a flutuar na superfície da água salgada do mar. Entretanto, nesta experiência podemos observar a água a flutuar num fluido. Esse fluido é o mel, tratando-se do líquido mais denso de todos os que foram analisados. A água trata-se do segundo líquido mais denso dos analisados, sendo mais pesada do que o azeite e álcool etílico, e mais leve do que o mel. Por sua vez, o azeite flutua na água, sendo mais leve do que esta. O azeite não flutua no álcool sendo, portanto, mais leve do que este. Em relação ao álcool etílico, este é o líquido que apresenta menor densidade dos analisados.

Recolhendo um volume igual para cada um dos líquidos analisados, o volume recolhido de líquido mais denso seria o que apresentava maior quantidade de matéria (massa), sendo por isso o mais pesado.