

Candeeiro de lava

Material

- ✓ Óleo vegetal
- ✓ Corante alimentar
- ✓ Pastilha de sais efervescentes
- ✓ Garrafa de plástico/vidro
- ✓ Água

Procedimento

- 1- Enche 1/8 do recipiente com água
- 2- Adiciona 5 gotas de corante alimentar
- 3- Enche o resto do recipiente com óleo vegetal
- 4- Deixa repousar
- 5- Prepara pedaços da pastilha de sais efervescentes
- 6- Adiciona os pedaços da pastilha



Explicação

A água não se mistura com o óleo diz-se que são **líquidos imiscíveis**.

Todas as substâncias possuem uma importante propriedade física chamada de **densidade** .

Quando a pastilha de sais efervescentes entra em contacto com a água, ocorre uma reação química que liberta um gás o **dióxido de carbono**.

O **dióxido de carbono** é **menos denso que a água** e também **menos denso que o óleo**. Logo, as bolhas de gás sobem à superfície, arrastando consigo água corada. Quando as bolhas de gás atingem a superfície rebentam (libertando o gás na atmosfera) e a água corada afunda-se, pois já não tem bolhas de gás a puxá-la para cima e porque a **água é mais densa que o óleo**