

CFQ – Exercícios

1. Selecciona de entre os exemplos dados os que são homogéneas, heterogéneas e coloidais.

A – Água do mar B - Leite C – ar
D- Maionese E - Granito F – Vinagre e azeite

Substâncias homogéneas: _____

Substâncias heterogéneas: _____

Substâncias coloidais: _____

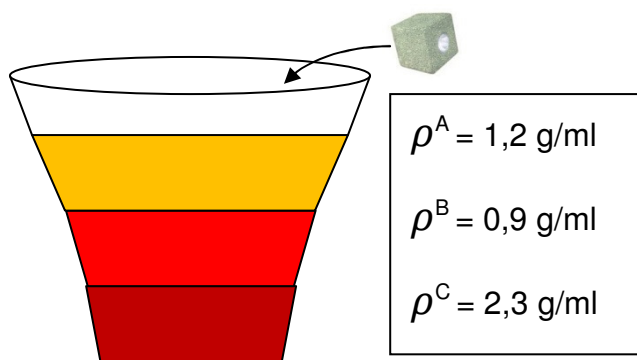
2. Completa a tabela.

Solução	Solvente	Soluto
	Azoto	Oxigénio, CO ₂ , vapor de água
Água salgada	Água	
Anel de ouro		Outros metais
Álcool Etílico – 70%		Água
	Água	Nitrato de cálcio
Solução alcoólica de iodo	Álcool	
Solução aquosa de sulfato de cobre		

3. Calcula a concentração de uma solução em que se dissolveu 4g de cloreto de cálcio num balão de 500ml.

4. Pesou-se 10g de sulfato de sódio numa balança analítica para preparar uma solução aquosa de concentração igual a 0.4g/l. Calcula o volume do balão em ml.

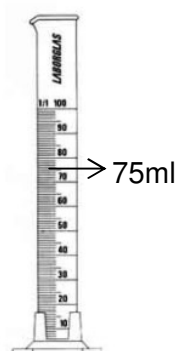
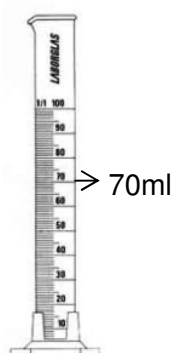
5. Ordena os líquidos consoante a sua densidade.



a) Se colocarmos um cubo de densidade igual a 1,9 g/ml, onde ficava?

b) Descobre a massa do líquido que se encontra no copo sabendo que o volume que o líquido ocupa é de 2,5g.

6. Numa proveta colocou-se um corpo de 10g de massa, de acordo com a figura:



Calcula a densidade do corpo.

Fim

