



Nome: _____

nº: _____

turma: _____

Ficha de revisões

1. **Classifica** as seguintes misturas em **homogéneas**, **heterogéneas** ou **coloidais**:

A- Água e álcool

B- Vinho

C- Água

D- Água e azeite

E- Rocha

F- Manteiga

2. Se dissolvermos um pacote de açúcar de 6 g numa chávena de leite (1,5 dl), **calcula** a **concentração** de açúcar no leite, em g/l?

3. Preparou-se uma solução dissolvendo 64 g de soluto em 400 ml de solvente. **Calcula** a **concentração** da solução, em g/dm³.

4. Em 100 cm³ de sumo há 40 mg de vitamina C. **Calcula** o **volume** de sumo que devemos beber para ingerirmos 60 g de vitamina C?

5. Para as misturas homogéneas seguintes, **indica o soluto** e o **solvente**

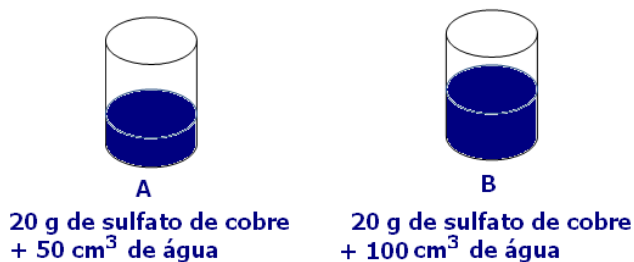
A- Água com sal

B- Ouro com 30% de prata

C- 80 cm³ de álcool + 10 cm³ de água

D- 10 cm³ de álcool + 80 cm³ de água

6. Preparam-se duas soluções, como mostra a figura. **Completa as frases** seguintes, de forma a obter afirmações verdadeiras.



A- A solução (A) é _____ concentrada que a solução (B).

B- Se quiséssemos aumentar a concentração da solução (B), tínhamos que acrescentar mais _____, que é o _____.

C- Para diminuir a concentração da solução (B), teríamos que adicionar _____, que é o _____.

D- Como o solvente usado é a água dizemos que se trata de uma solução _____.

7. Pretende-se preparar uma solução aquosa de cloreto de potássio com uma concentração de 20 g/dm³.

7.1. Qual é o **soluto** e qual é o **solvente** desta solução?

7.2. Para preparar 200 ml desta solução **qual** a **massa** de cloreto de potássio que usarias?

7.3. Que **material de laboratório necessitamos** para preparar esta solução?

7.4. Como **poderias tornar** esta solução:

a) Mais concentrada

b) Mais diluída

Bom estudo!

