

TESTE 5A

Nome: _____ N.º _____ Turma _____

Data: ____/____/____ Classificação _____ Professor _____

Encarregado de Educação: _____

1. Completa as frases seguintes, usando a seguinte chave:

vaporização; sólido; líquido; gasoso; fusão; condensação; sublimação

A. A _____ é a passagem do estado sólido ao estado líquido.

B. A vaporização é a passagem do estado _____ ao estado _____.

C. A _____ é a passagem do estado gasoso ao estado sólido.

D. A condensação é a passagem do estado _____ ao estado _____.

E. A _____ é a passagem do estado líquido ao estado gasoso.

F. A _____ é a passagem do estado gasoso ao estado líquido.

2. Considera a tabela seguinte:

Substância	Ponto de fusão (°C)	Ponto de ebulição (°C)
Cobre	1085	2563
Água	0	100
Álcool etílico	- 117	79
Oxigénio	- 218	- 183

2.1. Indica o significado de ponto de fusão e de ponto de ebulição.

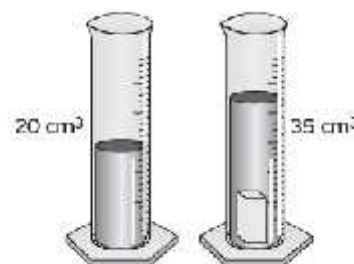
2.2. Indica à temperatura ambiente (20 °C):

a) uma substância sólida. _____

b) uma substância gasosa. _____

c) uma substâncias líquida. _____

3. Observa, com atenção a figura seguinte, relativa a uma atividade experimental efetuada nas aulas:



3.1. Como se designa a técnica que permitiu calcular o volume deste objeto?

3.2. Calcula o volume ocupado pelo objeto.

3.3. Calcula a densidade do objeto, sabendo que a sua massa é 30 g.

3.4. Indica a função do material indicado na figura.

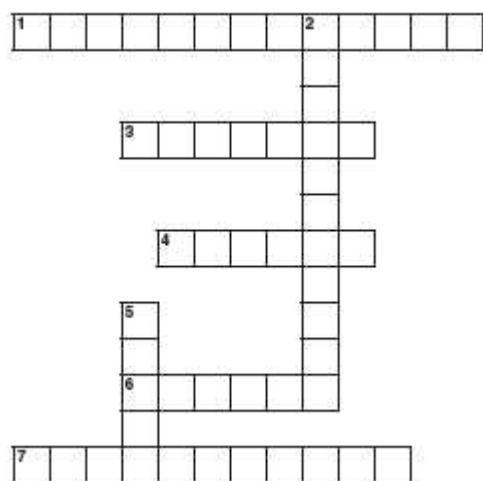
3.5. Selecciona, na lista seguinte, o material utilizado para realizar a atividade experimental.

- A. Garrafa de esguicho
- B. Gobelé
- C. Proveta graduada
- D. Balão de Erlenmeyer
- E. Balança
- F. Dinamómetro
- G. Balão de destilação
- H. Vareta de Vidro
- I. Conta-gotas

4. Considera as seguintes afirmações e indica as verdadeiras e as falsas.

- A. A unidade SI de massa é o miligrama.
- B. A unidade SI de volume é o litro
- C. A concentração pode expressar-se em g/L.
- D. Densidade e massa volúmica são designações diferentes para a mesma grandeza.
- E. Através do conhecimento do valor da densidade é possível identificar uma substância.
- F. As marés negras podem explicar-se pelo facto de o petróleo ser mais denso do que a água do mar.

5. Preenche, corretamente o seguinte crucigrama:



Horizontal

- 1. Passagem do estado líquido ao estado sólido.
- 3. Estado físico da água a 20 °C.
- 4. Estado físico da água depois do ponto de ebulição.
- 6. Estado físico da água a temperaturas menores do que 0 °C.
- 7. Passagem do estado líquido ao estado gasoso.

Vertical

- 2. Passagem de um material do estado gasoso ao estado líquido.
- 5. Passagem do estado sólido ao estado líquido.

6. Estabelece a correspondência correta entre as colunas A e B.

Coluna A	Coluna B
1. Separação magnética	A. Os cristais de sulfato de cobre(II) de uma solução aquosa deste sal
2. Cristalização	B. O azeite da água
3. Decantação em funil	C. A cinza do cigarro misturada com água.
4. Filtração	D. Papel misturado com pregos

7. A água-oxigenada, utilizada como desinfetante, decompõe-se, por ação da luz, em água, no estado líquido, e oxigénio, no estado gasoso.

7.1. Classifica a transformação, atendendo ao fator que a desencadeia.

7.2. Escreva o esquema de palavras, que traduz a transformação.

7.3. Indique os reagentes e os produtos da reação.
