



ESCOLA EB2,3 DE
AMARANTE

TESTE ESCRITO DE CIÊNCIAS FÍSICO-QUÍMICAS 7º Ano

AVALIAÇÃO:

Data: ____ / ____ / ____.

Aluno/a: _____ Ano: ____ Turma: ____ Nº ____.

O Professor: _____ O Enc. Educação: _____

QUESTÃO 1

Tendo em consideração os seguintes materiais:

- A - Tinta
- B - Granito
- C - Papel
- D - Cortiça
- E - Areia
- F - Vinho
- G - Leite
- H - Aço

1.1 Indique quais são as matérias-primas.

1.2 Indique quais são os materiais manufacturados.

QUESTÃO 2

Classifique as seguintes transformações como químicas ou como físicas:

2.1 Fritar um ovo.

2.2 Partir um lápis.

2.3 Queimar uma folha de papel.

2.4 Partir um ovo.

2.5 Cozer batatas.

2.6 Digestão dos alimentos.

QUESTÃO 3

Sabendo que a matéria pode experimentar mudanças do seu estado físico, indique:

3.1 O que é uma fusão.

3.2 Como se chama a mudança do estado líquido para o estado gasoso.

3.3 Como se chama a mudança do estado líquido para o estado sólido.

3.4 O que é uma sublimação.

QUESTÃO 4

Preparou-se uma solução de sulfato de cobre, tendo-se pesado, com o auxílio de uma balança, 1 grama deste sólido e posteriormente dissolvido em 10 ml de água destilada, num balão volumétrico adequado.

4.1 Indique qual é o soluto e o solvente desta solução.

4.2 Determine o valor da concentração da solução.

QUESTÃO 5

Sabendo que o álcool etílico é uma substância que apresenta um ponto de fusão de $-117\text{ }^{\circ}\text{C}$ e um ponto de ebulição de $78,5\text{ }^{\circ}\text{C}$, indique qual é o seu estado físico:

5.1 À temperatura de $80\text{ }^{\circ}\text{C}$.

5.2 À temperatura de 59 °C.

5.3 À temperatura de -125 °C.

QUESTÃO 6

Sabendo que uma peça de cobre maciço com o volume de $1,1 \text{ cm}^3$ apresenta uma massa de 9,86 gramas:

6.1 Determine a densidade do cobre.

6.2 Determine a massa ocupada por uma peça de cobre com o volume de 10 cm^3 .