

Teste de Avaliação

Físico-Química 7.º ano

Critérios de classificação

Ano letivo 2019-2020

2.º Período

1.

1.1.

4 pontos

1, 2, 3 e 4 – transformações químicas.

1.2.

4 pontos

Transformação 1 – C; Transformação 2 – B;
Transformação 3 – A; Transformação 4 – A ou B.

1.3.

5 pontos

(B)

1.4.

1.4.1.

4 pontos

Indicação correta de reagentes e produtos de uma das reações:

Transformação	Reagentes	Produtos
1	Fósforo vermelho	Fósforo branco
2	Fósforo branco e oxigénio	Óxido de fósforo
3	Clorato de potássio	Cloreto de potássio e oxigénio
4	Oxigénio e enxofre	Óxido de enxofre

1.4.2.

5 pontos

Representação correta de uma das reações:

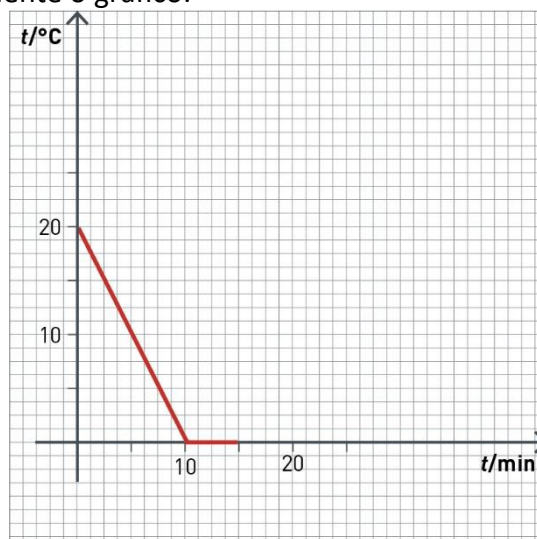
Fósforo vermelho(s) → Fósforo branco(s)
Fósforo branco(s) + Oxigénio(g) → Óxido de fósforo(g)
Clorato de potássio(s) → Cloreto de potássio(s) + Oxigénio(g)
Oxigénio(g) + Enxofre(s) → Óxido de enxofre(g)

Penalizar em 1 ponto a ausência de estados físicos.

2.

11 pontos

Representa corretamente o gráfico:



Escolhe corretamente o sistema de eixos (temperatura em função do tempo).	2 pontos
Escolhe e marca escalas adequadas.	3 pontos
Assinala as grandezas e as respetivas unidades.	3 pontos
Faz a representação gráfica dos pontos fornecidos.	3 pontos

3.

3.1. 3 pontos

Acetona; 56 °C; mais.

3.2. 5 pontos

(D)

3.3. 8 pontos

A temperatura de ebulição irá aumentar.	4 pontos
Durante a ebulição, a temperatura deverá variar.	4 pontos

4.

4.1. 6 pontos

A substância é:

- mais eficaz	2 pontos
- menos tóxica	2 pontos
- mais barata	2 pontos

4.2. 5 pontos

(C)

5.

5.1. 5 pontos

(A)

5.2. 4 pontos

Água – A;
 Amido – D;
 Dióxido de carbono – C;
 Oxigénio – B.
 Atribuir 1 ponto por cada resposta correta.

6.

6.1. 5 pontos

(C)

6.2. 5 pontos

Identifica a relação: $V_{\text{sólido A}} = \ell \times \ell \times \ell$	2 pontos
Substitui	2 pontos
Determina $V = 8 \text{ cm}^3$	1 ponto

Penalizar em 1 ponto a ausência de unidades ou unidades incorretas.

6.3.

5 pontos

Identifica a relação: $V_{\text{sólido B}} = V_2 - V_1$	2 pontos
Substitui	2 pontos
Determina $V = 10 \text{ cm}^3$	1 ponto

Penalizar em 1 ponto a ausência de unidades ou unidades incorretas.

6.4.

8 pontos

Identifica a relação: $\rho_{\text{sólido A}} = \frac{m}{V}$	3 pontos
Substitui	3 pontos
Determina $\rho_{\text{sólido A}} = 10,5 \text{ g/cm}^3$	2 pontos

Penalizar em 1 ponto a ausência de unidades ou unidades incorretas.

6.5.

8 pontos

Identifica a relação: $\rho_{\text{sólido B}} = \frac{m}{V}$	3 pontos
Substitui	3 pontos
Determina $\rho_{\text{sólido B}} = 8,93 \text{ g/cm}^3$	2 pontos

Penalizar em 1 ponto a ausência de unidades ou unidades incorretas.